

# سلسلة ملزم الاحمالة

للفف الاول الاعدادي

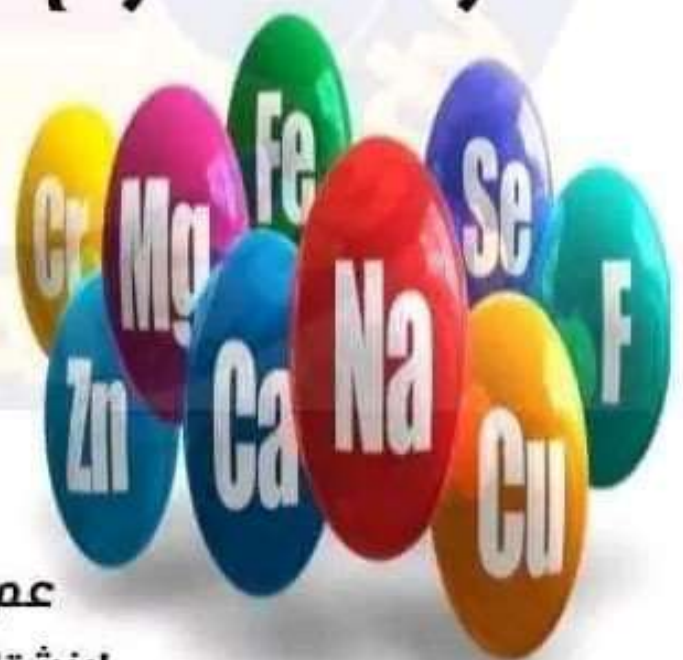
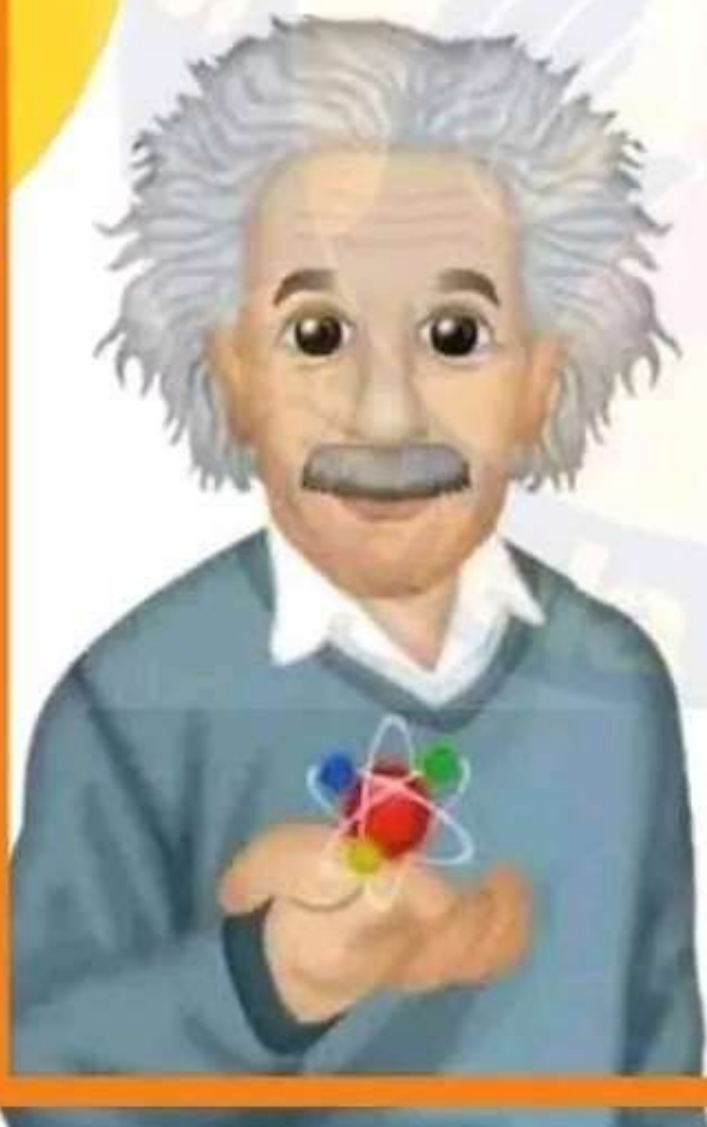
أ / جمانة الصعيرى

01025564746

ترم اول

## العلوم

### ملزمة الشرح



عم  
اينشتاين

# المادة وخواصها

الوحدة  
الاولى

العربية دى  
تعتبر مادة

الشجرة دى  
تعتبر مادة

المروحة دى  
تعتبر مادة

القلم دى  
يعتبر مادة



كتلة و حجم

لأن لهم :

ليسه ؟

بم تفسر / كل ما يحيط بنا يعتبر مادة ؟ لأن كل ما يحيط بنا له كتلة و حجم

س

وحدة القياس	التعريف	
_____	كل ماله كتلة ويشغل حيز من الفراغ	المادة
الجرام (جم)	مقدار ما يحتويه الجسم من مادة	الكتلة
الستيمتر مكعب سم <sup>3</sup>	الحيز الذي يشغله الجسم من الفراغ	الحجم

الخواص الفيزيائية

الخواص الكيميائية

عن طريق  
الخواص:

كيف نميز بين المواد ؟



اولا : الخواص  
الفيزيائية  
وتشمل  
الآتى :





الحديد والذهب والفضة والنحاس	السكر والملح والدقيق	العطر والخل والنشادر
عن طريق اللون	عن طريق الطعم	عن طريق الرائحة
		

لا تتذوق أو تشم رائحة  
أي مادة في المعمل  
دون إذن معلمك ؟

هناك مواد ليس لها  
طعم أو لون أو رائحة  
مثل :

لأنها قد تكون  
سامة

الماء وغاز الأكسجين

## 2 الكثافة

لو قمنا بتعيين كتلة مكعبات  
من ( ذهب , حديد , خشب ) أو  
أي مواد مختلفة هتجد  
اختلاف في كتلة كل  
منهما

يرجع ذلك  
إلى

اختلاف كثافة المواد

هي

كتلة وحدة الحجم من المادة ( 1 سم<sup>3</sup> )

# قانون الكثافة

$$\frac{\text{الكتلة}}{\text{الحجم}} = \text{الكثافة}$$



تقدر بوحدة :  
جرام / سنتيمتر مكعب  
جم / سم<sup>3</sup>



• الحجم =

طول الضلع × نفسه × نفسه

## تمارين

1\_ احسب كثافة قطعة من الرصاص  
كتلتها 57 جم , وحجمها 5 سم<sup>3</sup>

$$\text{الكثافة} = \frac{\text{الكتلة}}{\text{الحجم}} = \frac{57}{5} = 11,4 \text{ جم / سم}^3$$

2\_ احسب كتلة مكعب من الزجاج طول أحد أضلاعه 2 سم , علما بأن كثافة الزجاج 2,6 جم / سم<sup>3</sup>

• حجم المكعب = طول الضلع × نفسه × نفسه = 2 × 2 × 2 = 8 سم<sup>3</sup>

• الكتلة = الكثافة × الحجم = 2,6 × 8 = 20,8 جم

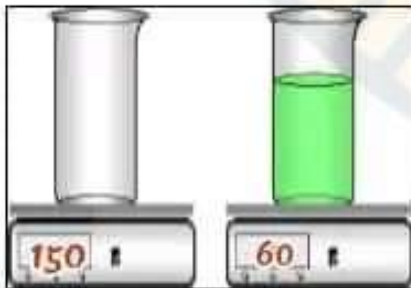
3\_ احسب حجم قطعة من الألومنيوم كتلتها 27 جم وكثافتها 2,7 جم / سم<sup>3</sup>

$$\text{الحجم} = \frac{\text{الكتلة}}{\text{الكثافة}} = \frac{27}{2,7} = 10 \text{ سم}^3$$



## لتعيين كتلة سائل

كتلة السائل = كتلة المخبر وبه ماء - كتلة المخبر فارغ



• كتلة المخبر فارغ = 60 جم  
• كتلة المخبر وبه سائل = 150 جم  
• حجم السائل في المخبر = 100 سم<sup>3</sup>

من البيانات المعطاة امامك اوجد كثافة السائل :

1\_ كتلة السائل = كتلة المخبر وبه سائل - كتلة المخبر فارغ  
= 150 - 60 = 90 جم

$$\text{2_ كثافة السائل} = \frac{\text{الكتلة}}{\text{الحجم}} = \frac{90}{100} = 0,9 \text{ جم / سم}^3$$



لتعيين حجم جسم صلب غير منتظم الشكل

## حجم الماء والجسم الصلب معا - حجم الماء



مثال

في تجربة لتعيين كثافة النحاس ، تم غمر قطعة منه كتلتها 176 جم في حجم معلوم من الماء موضوع في مخبر مدرج فأرتفع سطح الماء كما بالشكل . فما مقدار كثافة النحاس ؟

• حجم قطعة النحاس = حجم الماء وقطعة النحاس - حجم الماء = 80 - 60 = 20 سم³

$$\text{كثافة النحاس} = \frac{\text{الكتلة}}{\text{الحجم}} = \frac{176}{20} = 8,8 \text{ جم/سم}^3$$

## حقائق عن الكثافة

المواد الأقل كثافة تطفو المواد الأعلى كثافة تغوص	الكثافة خاصية مميزة للمادة الواحدة أي لا توجد هاتين لهما نفس الكثافة	قيمة الكثافة تساوي مقدار ثابت لنفس المادة مهما اختلفت كتل او أحجوم هذه المادة
	• الأحجوم المتساوية من المواد المختلفة تكون كتلتها مختلفة نحاس • الكتل المتساوية من المواد المختلفة تكون أحجومها مختلفة فلين	• كثافة قطعة من الخشب = كثافته مكعب كتلتها 200 جم منه كتلته 10 جرام • كثافة مكعب من الألومنيوم = كثافته مكعب حجمه 5 سم³ منه حجمه 3 سم³

بم تفسر

- 1\_ كتلة مكعب من النحاس أكبر من كتلة مكعب من الألومنيوم بالرغم أن لهما نفس الحجم ؟
- 2\_ حجم قطعة من النحاس أقل من حجم قطعة من الفلين رغم أن لهما نفس الكتلة ؟

3\_ تطفو قطعة من الفلين فوق سطح الماء بينما يغوص مسمار ؟

لأن كثافة قطعة الفلين أقل من كثافة الماء بينما كثافة المسمار أكبر من كثافة الماء.

1\_ زيادة كتلة جسم ما للضعف بالنسبة لكثافته؟

2\_ نقص حجم جسم ما للضعف بالنسبة لكثافته ؟

ما النتائج المترتبة على

تظل قيمة الكثافة ثابتة

## الكثافة

السبب	
 <p>لأن كثافة الهيليوم أو الهيدروجين أقل من كثافة الهواء فترتفع</p>	<p>تملاً باللونات الاحتفالات بفاز الهيليوم أو الهيدروجين</p>
<p>لأن كثافة البترول أقل من كثافة الماء فيطفو فوق سطح الماء وبالتالي يظل الحريق مشتعل.</p> 	<p>عدم استخدام الماء في إطفاء الحرائق</p>
 <p>لأن الكثافة خاصية مميزة للمادة وبالتالي فإن التغير في قيمة كثافة أي مادة يدل على عدم نقاءها وجودتها</p> <p>كثافة اللبن 1,03 جم/سم<sup>3</sup></p>	<p>تستخدم الكثافة في الكشف عن بعض حالات الغش التجاري</p>

عن طريق تعيين كتلة وحجم العينة ثم حساب كثافتها فإذا اختلفت عن كثافة اللبن (1,03 م/سم<sup>3</sup>) يكون اللبن مغشوش



للكشف عن جودة اللبن

## فاصل للتدريب اكمل :

- 1\_ يمكن التمييز بين الخل والعطر عن طريق.....
- 2\_ يمكن التمييز بين المواد عن طريق .....و.....
- 3\_ كثافة قطعة من الخشب ..... كثافة مكعب منه .
- 4\_ تملاً باللونات الاحتفالات بفاز.....أو.....
- 5\_ الحجم المتساوية من المواد المختلفة تكون كتلتها .....
- 6\_ تقاس الكثافة بوحدة.....





توجد المادة في ثلاث  
حالات فيزيائية:  
صلبة , سائلة ,  
غازية

## درجة الانصهار ودرجة الغليان

درجة الغليان	درجة الانصهار
هي درجة الحرارة التي يبدأ عندها تحول المادة من الحالة السائلة إلى الحالة الغازية	هي درجة الحرارة التي يبدأ عندها تحول المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة
درجة غليان الماء $100^{\circ} \text{C}$	درجة انصهار الثلج صفر مئوي



الخطوات	الملاحظة	الاستنتاج
1- ضع ترمومتر في كأس بها قطع من الثلج ثم ضع الكأس في حمام مائي ساخن 2- عيّن درجة الحرارة التي يبدأ عندها انصهار الثلج 3- كرر التجربة مع استبدال الثلج بشمع	درجة انصهار الثلج أقل من درجة انصهار الشمع	تختلف درجة الانصهار من مادة لأخرى وبكل مادة درجة انصهار خاصة بها

### نشاط

هناك مواد درجة انصهارها  
مرتفعة مثل:  
الحديد , الألومنيوم , النحاس  
ملح الطعام

هناك مواد درجة  
انصهارها منخفضة مثل:  
الشمع , الزيت , الثلج



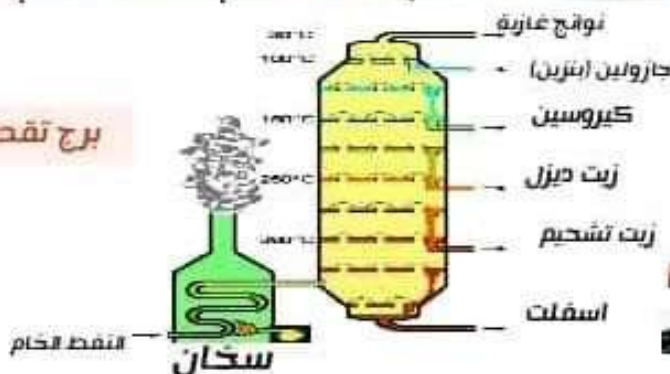
سبيكة النيكل كروم	سبيكة الذهب والنحاس	يقوم الصناع بصهر المعادن	تصنع أوامر الطهي من الألومنيوم أو سبيكة الصلب التي لا يصدأ
تستخدم في صناعة ملفات التسخين	تستخدم في صناعة الحلبي	يسهل تشكيلها أو كطاشها لعمل السلوك	لارتفاع درجة انصهار كل منهما

يمكن التمييز بين المواد  
المختلفة وفصلها عن  
بعضها تبعاً لاختلاف درجة  
غليانها

لكل مادة درجة  
غليان خاصة بها  
لذلك:



### برج تقطير البترول



يتم فصل مكونات زيت البترول  
الخام عن بعضها بالتسخين؟

لـ يختلف درجة غليان كل  
مكون منها عن الآخر





هناك مواد :

## درجة الصلابة

لا تلين بالتسخين	تلين بالتسخين	لينه في درجة الحرارة العامة
 <p>الفحم الكبريت</p> <p>لذلك يصعب تشكيلها</p>	 <p>المعادن</p> <p>لذلك يسهل تشكيلها</p>	 <p>المطاط</p>

يصنع المفك من  
الحديد الصلب



لأن الحديد  
الصلب شديد  
الصلابة



تصنع السياج المستخدمة في  
خرسانة المباني من الحديد ولا تصنع  
من النحاس



لأن الحديد  
أكثر صلابة  
من النحاس



هناك مواد :

## التوصيل الكهربى والحرارى



رديئة التوصيل للكهرباء	جيدة التوصيل للكهرباء
 <p>بعض المواد الصلبة مثل : ( كبريت _ فسفور _ خشب _ بلاستيك )</p> <p>المحلول السكر في الماء</p> <p>بعض أنواع المحاليل مثل : _ محلول السكر في الماء _ محلول كلوريد الصوديوم في السبرين</p>	 <p>المعادن (حديد , نحاس , ...)</p> <p>بعض أنواع المحاليل , مثل : محاليل الفلورايد _ محاليل الأحماض _ محاليل بعض الأملاح مثل محلول ملح الطعام</p>
مواد رديئة التوصيل للحرارة	مواد جيدة التوصيل للحرارة
<p>هى المواد التى لا تسمح بمرور الحرارة خلالها مثل الخشب _ البلاستيك</p>	<p>هى المواد التى تسمح بمرور الحرارة خلالها مثل : المعادن ( حديد _ نحاس _ ألومنيوم _ ... )</p>

تصنع أولى الطهي من  
ألومنيوم بينما مقبضها من  
الخشب أو البلاستيك

يصنع مفك الكهرباء من الحديد  
بينما يصنع مقبضه من البلاستيك  
أو الخشب

تصنع اسلاك الكهرباء من النحاس أو  
ألومنيوم وتغطى بطبقة من البلاستيك

لأن الألومنيوم جيد التوصيل  
للحرارة بينما الخشب والبلاستيك  
مواد رديئة التوصيل للحرارة

لأن الحديد جيد التوصيل للكهرباء  
بينما الخشب أو البلاستيك مواد رديئة  
التوصيل للكهرباء

لأن النحاس والألومنيوم من المواد  
جيدة التوصيل للكهرباء بينما  
البلاستيك رديئة التوصيل للكهرباء





تقسم المواد من  
حيث نشاطها  
الكيميائي الى :

## الخواص الكيميائية

2

فلزات نشطة جدا	فلزات نشطة نسبيا	فلزات ضعيفة النشاط
تتفاعل مع الأكسجين بمجرد تعرضها للهواء الرطب.	تتفاعل مع الأكسجين بعد فترة من تعرضها للهواء الرطب مما يؤدي لتكون طبقة على سطحها.	تتفاعل مع الأكسجين بصعوبة عند تعرضها للهواء الرطب.
البوتاسيوم - الصوديوم	الحديد - الألومنيوم - النحاس	فضة - ذهب - كروم - نيكل - بلاتين

بم تفسر :

يُحفظ البوتاسيوم والصوديوم تحت سطح الكيروسين	تطلى الكباري وأعمدة الإنارة بالبوليات بين الحين والآخر	تفطى قطع غيار السيارات بطبقة من الشحم	تفصل أواني الطهي المصنوعة من الألومنيوم بحكها بجسم خشن	تستخدم الفضة والذهب والبلاتين في صناعة الذهب	تستخدم الفضة والذهب والبلاتين في طلاء المواد
لمنع تفاعلها مع أكسجين الهواء الرطب	لحمايتها من الصدأ والتآكل	لحمايتها من الصدأ والتآكل	لإزالة طبقة الصدأ المتكونة على سطحها	لضف نشاطها الكيميائي مما يجعلها تحتفظ ببريقها لفترة طويلة	لحمايتها من الصدأ والتآكل

طبقة بيضاء هشة تكون على  
أسطح بعض المواد

الصدأ

## تمارين على الدرس الاول

### اختر الاجابه الصحيحه:

1\_ يمكن التمييز عن طريق اللون بين كل من :

الملح والدقيق - الحديد والذهب - والأكسجين وثنائي أكسيد

2\_ يمكن التمييز عن طريق الرائحة بين كل من :

الحديد والنحاس - الخشب والبلاستيك - العطر والخل

3\_ يمكن التمييز عن طريق الطعم بين كل من:

اللبن والعسل - الخشب والبلاستيك - الفضة والذهب

4\_ يمكن التمييز عن طريق التوصيل الكهربى بين كل من :

الحديد والنحاس - الخشب والبلاستيك - الحديد والخشب

5\_ الكتل المتساوية من المواد المختلفة تكون أحجامها :

متساوية - مختلفة - ثابتة

6\_ قطعة من مادة كتلتها 400 جم وحجمها 40 سم<sup>3</sup> فإن كثافتها :

8,8 جم /سم<sup>3</sup> - 80 جم /سم<sup>3</sup> - 8 جم /سم<sup>3</sup>

7\_ عند وضع قطعة من معدن كتلتها 50 جم , وحجمها 25 سم<sup>3</sup> فى الماء فإنها :.....(علما بأن كثافة الماء 1 جم /سم<sup>3</sup>)

تطفو على سطح الماء - تغوص فى الماء - تظل عالقة داخل الماء

8\_ كثافة 18 جم من النحاس .....كثافة 3 جم منه :

اقل من - أكبر - تساوى

9\_ كتلة السنثيمتر المكعب من المادة يعرف ب:

المادة - الحجم - الكتلة



10- المادة الصلبة التي درجة انصهارها 1500 ° م تبدأ في التحول إلى الحالة السائلة عند ..... ° م .

1550 - 1500 - 1000

11- مادة تحتاج إلى تسخين لكي تلين ويسهل تشكيلها :

المطاط - الحديد - الفحم

12- تميز المعادن بأنها :

جيدة التوصيل للكهرباء - جيدة التوصيل للحرارة - كلاهما صحيح

13- كل مما يأتي مواد رديئة التوصيل للكهرباء ماعدا :

الغازات في الظروف العادية - محاليل الأحماض - محلول كلوريد الهيدروجين في البنزين

14- عنصر ..... يستخدم في طلاء الحديد :

النكل - الصوديوم - الألومنيوم

15- من العناصر التي تتفاعل بصعوبة مع اكسجين الهواء :

الذهب - البوتاسيوم - الصوديوم

## 2- اكمل :

1- وحدة قياس الحجم هي ..... ووحدة قياس الكتلة هي .....

2- الكثافة هي ..... ووحدة الحجم من المادة ووحدة قياسها .....

3- تستخدم سبيكة ..... في صناعة الحلي في حين تستخدم سبيكة ..... في صناعة ملفات التسخين .

4- تطلّى أعمدة الإنارة كل فترة بالبوية لحمايتها من .....

5- من المواد التي توصل الحرارة والكهرباء ..... و..... بينما

من المواد التي لا توصل الحرارة والكهرباء ..... و.....

6- يلزم لتعيين كثافة جسم ما معرفة ..... و.....

- 7\_ تملأ البالونات التى تحمل الإعلام فى الاحتفالات الكبيرة بغاز .....أو.....
- 8\_ درجة غليان الماء.....بينما درجة تجمده .....
- 9\_ من المحاليل جيدة التوصيل للكهرباء محلول .....بينما .....من المحاليل رديئة التوصيل للكهرباء.
- 10\_ من المواد سريعة التفاعل مع الأكسجين .....و.....بينما من المواد التى يصعب أن تتفاعل مع الأكسجين فى الظروف العادية .....و.....

### 3\_ ضع علامة (✓) أو (×) :

- 1\_ يمكن التمييز بين العطر والنشادر عن طريق الرائحة (.....)
- 2\_ كثافة المادة = كتلة المادة × حجمها (.....)
- 3\_ الكتل المتساوية من المواد المختلفة تكون حجوماتها متساوية (.....)
- 4\_ تطفو المواد التى كثافتها اقل من 1 جم/سم<sup>3</sup> فوق سطح الماء (.....)
- 5\_ كثافة الهيدروجين تساوى كثافة الهواء (.....)
- 6\_ يمكن الكشف عن غش اللبن بتعيين كثافته (.....)
- 7\_ درجة انصهار الشمع تساوى درجة انصهار ملح الطعام (.....)
- 8\_ كل مادة لها درجة انصهار ودرجة غليان مميزين لها (.....)
- 9\_ يمكن فصل مكونات زيت البترول عن بعضها عن طريق درجة الغليان (.....)
- 10\_ يصدأ الحديد بعد فترة من تعرضه للهواء الجوى الجاف (.....)

### 4\_ بم تفسر :

- 1\_ يمنع تذوق أو شم أى مادة فى المعمل بدون إذن المعلم؟.....
- 2\_ الكتل المتساوية من المواد المختلفة لها حجومات مختلفة؟.....
- 3\_ كتلة 1 سم<sup>3</sup> من الحديد أكبر من كتلة 1 سم<sup>3</sup> من الفلين؟.....
- 4\_ يطفو الجليد فوق سطح الماء رغم أنهما من مادة واحدة؟.....
- 5\_ لا يستخدم الماء فى إطفاء حرائق البترول؟.....
- 6\_ تستخدم الكثافة فى حالات ضبط الغش التجارى؟.....
- 7\_ يسهل تشكيل المعادن بينما يصعب تشكيل الكبريت؟.....
- 8\_ يسهل فصل مكونات زيت البترول عن بعضهما؟.....
- 9\_ تقطى قطع غيار السيارات بطبقة من الشحم؟.....



10\_ تطفو قطعة من الخشب على سطح الماء فى حين تغوص قطعة من الرصاص فيه؟ .....

11\_ تستخدم اسياخ من الحديد فى خرسانة المباني ولا تستخدم اسياخ من اللحاس؟ .....

12\_ تتحول قطعة من الثلج إلى ماء سائل إذا تركت فترة من الزمن فى الجو العادى؟ .....

13\_ يستخدم رجل الكهرباء مفكاً مصنوعاً من الحديد الصلب له يد من البلاستيك؟ .....

## 5\_ اكتب المفهوم :

1\_ كل ماله كتلة ويشغل حيز من الفراغ (.....)

2\_ كتلة وحدة الحجم من المادة (.....)

3\_ مقدار ما يحتويه الجسم من مادة (.....)

4\_ مقدار الحيز الذي يشغله الجسم (.....)

5\_ وحدة قياس الكثافة (.....)

6\_ درجة الحرارة التى تتحول عندها المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة (.....)

7\_ درجة الحرارة التى تتحول عندها المادة من الحالة السائلة إلى الحالة الغازية (.....)

8\_ سبيكة تستخدم لصناعة ملفات التسخين (.....)

9\_ مادة محلولها فى البنزين ردىء التوصيل للكهرباء (.....)

10\_ عناصر تتفاعل مع الأكسجين بمجرد تعرضها للهواء الرطب (.....)

## 6\_ ماذا يحدث لو :

1\_ تسخين قطعة من الكبريت؟ .....

2\_ ترك قطعة من الصوديوم معرضة مباشرة للهواء الرطب؟ .....

## 7\_ ما معنى أن :

1\_ كثافة الحديد 7,8 جم/سم<sup>3</sup>؟ .....

2\_ كتلة 1سم<sup>3</sup> من الألوموف تساوى 2,7 جرام؟ .....

3\_ درجة غليان الماء 100 ° مئوية؟ .....

## 8\_ مسائل :

1\_ مكعب طول ضلعه 5سم , وكتلته 500 جم

أ\_ احسب كثافته ب\_ هل يفوص في الماء ام يطفو على سطحه ؟ ولماذا؟

"كثافة الماء 1 جم/سم<sup>3</sup>"

2\_ كرتان من معدن واحد حجم الاولى 10سم<sup>3</sup> وحجم الثانية 20سم<sup>3</sup> فإذا علمت أن كتلة الكرة الأولى 78جم فما كتلة الكرة الثانية؟

3\_ مخبر مدرج كتلته وهو فارغ 20جم وكتلته عند ملئه تماماً بالماء 30جم وكتلته عند ملئه تماماً بسائل مجهول 27جم , احسب كثافة هذا السائل المجهول.

"كثافة الماء 1 جم/سم<sup>3</sup>"

4\_ عند تعيين كثافة قطعة من الحديد كتلتها 78جم , وضعت في مخبر مدرج به 100سم<sup>3</sup> من الماء فإزداد حجم الماء إلى 110سم<sup>3</sup> . احسب كثافة الحديد ؟

9\_ اجب عن السؤال التالي

1\_ اشترى أحد زملائك ميدالية مصنوعة من الفضة وبعد ذلك اعتقد انها مفضوشة. كيف تساعد في التحقق من ذلك؟



# جزيئات المادة

الدرس  
الثاني



يعنى لو جبنا برطمان فيه شوية بلى ، وللفترض أن البرطمان دة هو المادة والبلى هو الجزيئات .. لو أخذنا شوية بلى هملاقيلهم فيهم نفس خواص باقى البلى اللى فى البرطمان (المادة) طب لو مسكنا بلية واحدة هملاقيلها فى حالة الافراد وتنضح فيها برودو خواص باقى البلى اللى فى البرطمان (المادة)

يعنى ايه يا تحية يمكن للجزئ أن يوجد فى حالة الافراد وتنضح فيه خواص المادة؟!



## نشاط

المادة تتكون من جزيئات



ضع كمية من العطر فى كأس ثم عين كتلته باستخدام ميزان رقمي .. ثم انتقل الى ركن اخر من الغرفة واعد تعيين كتلته مرة اخرى



تنتشر دقائق العطر فى جو الغرفة محتفظة بخواص العطر تتكون المادة من دقائق صغيرة تسمى جزيئات

## ستلاحظ

التشّار العطر فى جو الغرفة و تقل كتلته

## خصائص جزيئات المادة

يوجد بينها مسافات بينية

يوجد بينها قوى تماسك

في حالة حركة مستمرة



المخلوط = كحول أيثيلي + ماء  
3سم 488 = 3سم 200 + 3سم 300

اخلط 300سم من الماء و 200سم من الكحول  
الأيثيلي ثم عين حجم المخلوط.

ستلاحظ أن حجم المخلوط أقل من 500سم.

لأن بعض جزيئات الكحول انتشرت في  
المسافات البينية بين جزيئات الماء.

**ليه؟**

**المسافات البينية**

الفرغات الموجودة بين جزيئات المادة الواحدة



ضع قليل من برمنجانات البوتاسيوم  
البنفسجية في كأس به ماء واتركه لفترة .

• سينتشر لون برمنجانات البوتاسيوم في الماء  
تدريجياً حتى يتلون بأكمله باللون البنفسجي ؟

**ليه ؟**

لأن جزيئات برمنجانات البوتاسيوم  
تحركت حركة عشوائية في جميع  
الاتجاهات بين جزيئات الماء.



يسهل تجزئة كمية من الماء ؟

لأن قوى التماسك بين جزيئات  
الماء ضعيفة

**هوى التماسك**

القوى التي  
ترتبط بين  
جزيئات  
المادة  
الواحدة



يصعب تفطيت قطعة من الحديد.

لأن هوى التماسك بين جزيئات  
الحديد كبيرة جداً

فاصل للتدريب **بم تفسر:**

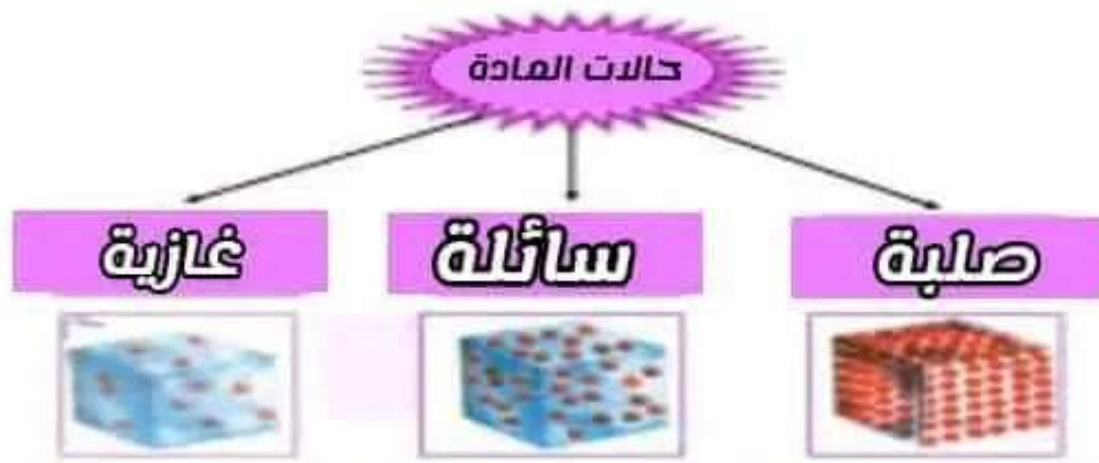
1\_ اختفاء قليل من ملح الطعام عند وضعه في كوب به ماء لفترة ؟ .....

2\_ يصعب ثني ساق من الحديد؟ .....

**اكمل :** 1\_ وحدة بناء المادة هو.....

2\_ خصائص جزيئات المادة هي.....و.....و.....و.....





الحجم والشكل	لها حجم وشكل ثابتين	لها حجم ثابت (ياخذ شكل الإناء) وشكل غير ثابت	ليس لها حجم أو شكل ثابتين
المسافات البينية	صغيرة جدا (شبه معدومة)	كبيرة نسبيا	كبيرة جدا (أكبر ما يمكن)
قوى التماسك	كبيرة جدا (أكبر ما يمكن)	ضعيفة	تتكون معدومة (أقل ما يمكن)
حركة الجزيئات	اهتزازية في موضعها (محدودة جدا)	كبيرة نسبيا	أكبر ما يمكن (حرة تماما)
أمثلة	الثلج - الألومنيوم - الحديد	الماء - الكحول - الزيت	بخار الماء - الأكسجين - ثاني أكسيد الكربون

### بم تفسر : هامة

المواد الصلبة تحتفظ بشكل وحجم ثابتين مهما تغير شكل الإناء	المواد السائلة تتخذ شكل الإناء الحاوي لها	الغازات ليس لها حجم أو شكل ثابتين
لأن المسافات البينية بين جزيئاتها صغيرة جدا وبالتالي تكون قوى التماسك بينها كبيرة جدا.	لأن المسافات البينية بين جزيئاتها كبيرة نسبيا وبالتالي تكون قوى التماسك بينها ضعيفة	لأن المسافات البينية بين جزيئاتها أكبر ما يمكن وبالتالي قوى التماسك تكون معدومة

يمكن تحويل المادة من حالة إلى أخرى عند تغير درجة حرارتها



تتحرك الجزيئات بحرية كبيرة وتتحول إلى سائل



تضعف قوى التماسك وتتسع المسافات البينية



بالتسخين المادة الصلبة تزداد سرعة الجزيئات



**الانصهار** هو تحويل المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة

تتحرك الجزيئات بحرية أكبر متحولة إلى غاز (درجة الغليان)



بتسخين المادة السائلة تزداد سرعة الجزيئات، وتضعف قوى التماسك وتتسع المسافات البينية



تكتسب حرارة

**التصعيد (التبخير)** هو تحويل المادة من الحالة السائلة إلى الحالة الغازية

س. بم تفسر:

1\_ تحول المادة الصلبة بالحرارة إلى سائل؟ .....

2\_ تحول المادة السائلة بالحرارة إلى غاز؟ .....



## تحويلات حالات المادة

- السهم الأحمر : ارتفاع درجة الحرارة (سخونة)
- السهم الأزرق : انخفاض درجة الحرارة (برودة)

يكتسب طاقة

يفقد طاقة



ادرس الشكل جيدا ثم أكمل :

- 1\_ الانصهار عكس عملية.....
- 2\_ التكاثف عكس عملية.....
- 3\_ عندما يتجمد الماء فإن حجمه.....
- 4\_ الانصهار هو تحول المادة من الحالة.....إلى الحالة.....
- 5\_ التكاثف هو تحول المادة من الحالة.....إلى الحالة.....
- 6\_ التبخر هو تحول المادة من الحالة.....إلى الحالة.....
- 7\_ عند تسخين المادة السائلة تتحول الى.....
- 8\_ عند تسخين المادة الصلبة تتحول إلى.....



يعنى ايه  
الكلام ده يا  
نجيبة؟!

جزيئات المادة الواحدة  
متشابهة في الخواص  
ولكنها تختلف عن جزيئات أى  
مادة أخرى



فاكرين برطمان البلى اللى مثلناه بجزيئات  
المادة.. وقولنا أن البلى مادة واحدة عشان  
كدة خواصها متشابهة. طيب لو جينا كيس  
ارز بردو جزيئاته تبقى متشابهة في الخواص  
مع بعضها. لكن هتختلف عن خواص  
المادة الأخرى.

ودلوقتي فهمنا إن :

جزيئات المادة الواحدة متشابهة في الخواص  
ولكنها تختلف عن جزيئات أى مادة أخرى

تتركب جزيئات أى  
مادة من وحدات  
صغيرة جدا تسمى  
**ذرات**

**الجزئ**  
متناهي الصغر لا  
يمكن رؤيته  
بالعين المجردة







## جزيئات العناصر جزيئات المركبات

• **جزيئات العناصر** : هي برطمان البلى وحده ... أو كيس الأرز وحده ...  
يعنى لازم يكون متشابهة ومتماثلة فى الخواص ذرة واحدة أو أكثر  
لكن لو أخطأ شوية من البلى وشوية من الأرز مثلاً وخطبناهم مع  
بعض ... هى كلها جزيئات ولكن لذرات مختلفة هى دى بقى  
**جزيئات المركبات**



جزيئات العناصر	جزيئات المركبات
جزيئات من ذرات متماثلة	جزيئات تتركب من ذرات غير متماثلة
غاز الأوزون (3 ذرات أكسجين) جزئى الأكسجين (2 ذرتين أكسجين)	جزئى الماء (ذرتين هيدروجين وذرة أكسجين)

العنصر	أبسط صورة نقية للمادة لا يمكن تحليلها إلى ما هو أبسط منها بالطرق الكيميائية البسيطة
المركب	نتاج اتحاد ذرتين أو أكثر لعناصر مختلفة بنسب وزنية ثابتة

## جزيئات العناصر



## جزيئات المركبات

الشكل التوضيحي	عدد ذرات الجزئ	عدد عناصر الجزئ	جزئ المركب
<p>ذرة هيدروجين + ذرة كلور → جزيء كلوريد الهيدروجين</p>	ذرتان ذرة هيدروجين وذرة كلور	عنصران هيدروجين وكلور	جزيئ كلوريد الهيدروجين
<p>ذرتين هيدروجين + ذرة أكسجين → جزيء الماء</p>	ثلاث ذرات ذرتين هيدروجين وذرة أكسجين	عنصران هيدروجين واكسجين	جزيء الماء
<p>ذرة نيتروجين + 3 ذرات هيدروجين → جزيء الأمونيا</p>	أربع ذرات 3 هيدروجين 1 نيتروجين	عنصران هيدروجين وليتروجين	جزيء الشار (الامونيا)

س. بم تفسر : هامة

جزيء الأكسجين جزئ عنصر	تختلف خواص جزيئات المواد عن بعضها
لأنه يتكون من ذرتين متماثلتين	ليختلف تركيب جزئ كل مادة عن تركيب جزيئات المواد الأخرى في نوع وعدد الذرات وطريقة ارتباطها معا

الجميلة



سلسلة



## تمارين على الدرس الثاني

### ضع علامة (✓) أو (×) :

- 1\_ جزيئات المادة الواحدة مختلفة عن بعضها (.....)
- 2\_ قوى التماسك بين جزيئات المواد الصلبة تكاد تكون منعدمة (.....)
- 3\_ المسافات بين جزيئات المواد الصلبة صغيرة جدا (.....)
- 4\_ حركة جزيئات الغاز محدودة (.....)
- 5\_ تتحرك جزيئات المادة الصلبة حركة اهتزازية بسيطة (.....)
- 6\_ المركب يتكون من اتحاد ذرات عنصر واحد (.....)
- 7\_ المادة الصلبة لها شكل ثابت وحجم ثابت (.....)
- 8\_ المسافات البينية بين جزيئات الغازات اكبر من المسافات البينية بين جزيئات السوائل (.....)

### 2\_ اختر الاجابه الصحيحه :

1\_ خواص ..... من الماء هى نفس خواص 100 جم منه :

ذرة - جزئ - عنصر

2\_ عند إضافة 20 سم<sup>3</sup> من الكحول إلى 30 سم<sup>3</sup> من الماء فإن حجم المخلوط يكون ..... 50 سم<sup>3</sup> :

اكبر من - اقل من - يساوى

3\_ تحتفظ المادة ..... بشكلها وحجمها مهما تغير شكل الإناء الحاوى لها :

الصلبة - السائلة - الغازية

4\_ تتحرك جزيئات المادة ..... حركة اهتزازية محدودة :

السائلة - الصلبة - الغازية

5\_ جزيئات ..... تكون متباعدة جدا عن بعضها فى درجات الحرارة العادية :

الكحول - ملح الطعام - بخار الماء

6\_ المسافات البلية بين جزيئات غاز الأكسجين :

منعدمة - صغيرة - أكبر ما يمكن

7\_ عند تسخين مادة صلبة ..... بين جزيئاتها :

تقل المسافات البلية - تزداد المسافات البلية - تزداد قوى التماسك

8\_ عملية الانصهار عكس عملية :

التصعيد - التكاثف - التجمد

9\_ من العناصر الخاملة :

الهيليوم - الليثوجين - الكلور

10\_ العنصر السائل الوحيد الذى يتكون جزيئه من ذرتين هو :

الزئبق - البروم - الكلور

11\_ قوى الترابط بين جزيئات عنصر..... أكبر ما يمكن :

الألومنيوم - الأكسجين - الزئبق

12\_ قوى التماسك بين جزيئات عنصر الزئبق :

كبيرة - منعدمة - ضعيفة

13\_ حركة جزيئات النحاس :

انتقالية - اهتزازية - عشوائية

14\_ يتكون جزيئ ..... من اتحاد ذرتين متماثلتين :

الهيدروجين - الماء - النشادر

15\_ يتكون جزيئ الماء من :

ذرتين وثلاث عناصر - ثلاث ذرات وعنصرين - وذرتين وعنصرين



16\_ يتكون جزئ النشادر من :

ذرتين - ثلاث ذرات - اربع

17\_ يتكون جزئ الفارات الخاملة من :

ذرة واحدة - ذرتين - ثلاث ذرات

18\_ كلا من الجزيئات التالية تتكون من عنصرين ماعدا :

الماء - الأكسجين - كلوريد الهيدروجين

19\_ يحتوى الجرام الواحد من .....على نوع واحد من الذرات :

الحديد - النشادر - الماء

20\_ ايا من الأشكال التالية يمثل تركيب جزئ كلوريد الهيدروجين :



3\_ اكمل العبارات التالية :

1\_ العنصر السائل الذي يتركب جزيئه من ذرة واحدة هو..... بينما العنصر السائل الذي يتركب جزيئه من ذرتين هو.....

2\_ تتركب المادة من وحدات صغيرة تسمى ..... بينما تتركب هذه الوحدات وحدات اصغر تسمى.....

3\_ يأخذ ..... شكل الإبناء الحاوي له , بينما ..... ليس له شكل محدد .

4\_ يتركب جزئ الهيدروجين من ..... بينما يتركب جزئ الغاز الحامل مثل الأرجون من.....

- 5\_.....وحدة بناء المادة , بينما .....هى وحدة بناء الكائن الحى .
- 6\_ تتوقف حالة المادة على .....و.....بين الجزيئات.
- 7\_ عند درجة الانصهار تضعف .....فلزداد .....بين جزيئات المادة.
- 8\_ يتركب جزئ .....من ذرات متشابهة , بينما يتركب جزئ .....من ذرات مختلفة .
- 9\_ يتركب جزئي الكلور من ..... , بينما يتركب جزئ الألومنيوم من .....
- 10\_ عدد الذرات فى جزئ الهيدروجين .....بينما عدد الذرات فى جزئ الهيليوم .....

#### 4\_ اكتب المصطلح العلمي:

- 1\_ أبسط صورة نقية للمادة لا يمكن تحليلها إلى ما هو أبسط منها (.....)
- 2\_ اصفر جزء من المادة يمكن أن يوجد على حالة الأفراد وتتضح فيه خواص المادة (.....)
- 3\_ ناتج اتحاد ذرتين أو أكثر لعناصر مختلفة بنسب وزنية ثابتة (.....)
- 4\_ الفراغات الموجودة بين جزيئات المادة (.....)
- 5\_ القوى التى تربط بين جزيئات المادة الواحدة (.....)
- 6\_ مادة لها حجم وشكل ثابتين (.....)
- 7\_ مادة لها شكل متغير وحجم ثابت (.....)
- 8\_ درجة الحرارة التى تتغلب عندها جزيئات السائل على قوى التماسك بينها وتتحول إلى غاز (.....)
- 9\_ الوحدة البنائية التى يتكون منها الجزيئ (.....)
- 10\_ جزئ مركب يتكون من ارتباط ثلاث ذرات هيدروجين مع ذرة نيتروجين (.....)

#### 5\_ بم تفسر:

- 1\_ اختفاء قليل من ملح الطعام عند وضعه فى كوب به ماء لفترة من الزمن ؟

- 2\_ حجم مخلوط الكحول والماء اقل من مجموع حجميهما قبل الخلط ؟



3\_ يصعب تفتيت قطعة من الحديد بأصبع اليد؟

4\_ يسهل تجزئة كمية من الماء إلى أجزاء صغيرة؟

5\_ تحتفظ المادة الصلبة بشكلها مهما تغير شكل الإناء الحاوي لها؟

6\_ انتشار رائحة العطر في جميع أنحاء الغرفة؟

7\_ شم رائحة غاز البوتاجاز عند تسربه من الاسطوانة؟

8\_ انتشار لون برمنجانات البوتاسيوم البنفسجية عند وضعها في الماء؟

9\_ تحول المادة الصلبة بالحرارة إلى سائل؟

10\_ لا يمكن رؤية الجزيئات بالعين المجردة أو الميكروسكوب؟

11\_ جزئ البروم جزئ عنصر ، بينما جزئ الماء جزئ مركب؟

6\_ ماذا يحدث عند :

1\_ فتح زجاجة نشادر في ركن غرفة؟

2\_ وضع قطرة جبر في الماء؟

3\_ إضافة 230 سم<sup>3</sup> من الكحول إلى 270 سم<sup>3</sup> من الماء؟

4\_ ارتباط ثلاث ذرات هيدروجين مع ذرة نيتروجين؟

7\_ وضح بالرسم تركيب جزئ كل من :

1\_ الماء :

2\_ النشادر :

## الرموز الكيميائية للعناصر

الدرس  
الثالث

رمزه	العنصر
N	نيتروجين
Ne	نيون
Na	صوديوم
B	بورون
Be	بريليوم
Br	بروم
C	كربون
Ca	كالسيوم
Cl	كلور
Cu	نحاس
Cr	كروم
Ar	أرجون
Al	ألومنيوم
Au	ذهب
Ag	فضة

رمزه	العنصر
H	هيدروجين
He	هيليوم
Gg	زئبق
O	أكسجين
F	فلور
Fe	حديد
P	فسفور
pb	رصاص
I	يود
S	كبريت
Si	سيلكون
K	بوتاسيوم
Mg	ماغنيسيوم
Li	ليثيوم
Zn	خارصين (زنك)

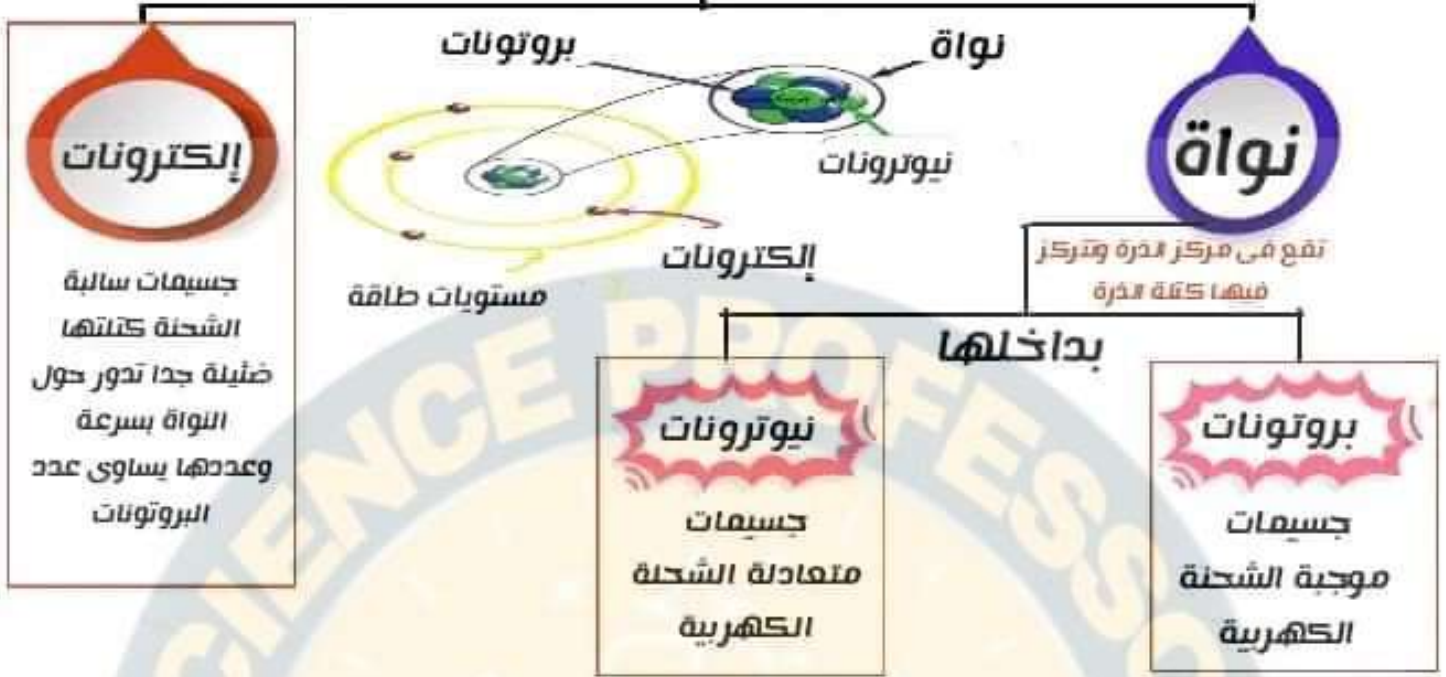
بم تفسر :

رموز بعض العناصر تتكون من حرفين	استخدم العلماء الرموز الكيميائية للتعبير عن العناصر
الإشتراك بعض العناصر في الحرف الأول من اسمها	لسهولة التعامل معها والتعبير عنها

سلسلة ملازم الجميلة



# تركيب الذرة



## بم تفسر

الذرة متعادلة كهربيا	النواة موجبة الشحنة	يمكن إهمال كتلة الإلكترونات	تتركز كتلة الذرة في النواة
لتساوي عدد الإلكترونات السالبة التي تدور حول النواة مع عدد البروتونات الموجبة داخل النواة	ليحتوائها على بروتونات موجبة الشحنة ونيوترونات متعادلة الشحنة	لأن كتلتها ضئيلة جدا إذا ما قورنت بكتلة البروتونات والنيوترونات داخل النواة	لضالة كتلة الإلكترونات إذا ما قورنت بكتلة البروتونات والنيوترونات داخل النواة

العدد الكتلي	مجموع اعداد البروتونات والنيوترونات داخل النواة (يكتب أعلى اليسار)
العدد الذري	عدد البروتونات الموجبة داخل النواة (يكتب أسفل اليسار)



رمز العنصر

• العدد الذري = عدد البروتونات الموجبة = عدد الالكترونات السالبة

• العدد الكتلي = عدد البروتونات الموجبة + عدد النيوترونات المتعادلة

• عدد النيوترونات = العدد الكتلي - العدد الذري

عندما يتساوى العدد الذري مع العدد  
الكتلي فإن نواة الذرة لا تحتوي على  
نيوترونات (شحنات متعادلة)



بما أن العدد الكتلي يساوي مجموع اعداد  
البروتونات والنيوترونات داخل النواة بينما العدد  
الذري يساوي عدد البروتونات فقط.. إذن :  
العدد الكتلي أكبر من العدد الذري



عدد تغير عدد البروتونات داخل النواة  
تتغير قيمة كل من :  
• شحنة النواة • العدد الذري • العدد الكتلي





## فاصل للتدريب

1\_ اكمل الجدول التالي:

عدد النيوترونات	عدد الإلكترونات	عدد البروتونات	العدد الذري	العدد الكتلي	رمز العنصر
12 = 12_24	12	12	12	24	<sup>24</sup> <sub>12</sub> Mg
.....	.....	.....	.....	.....	<sup>23</sup> <sub>11</sub> Na
.....	.....	.....	.....	.....	<sup>35</sup> <sub>17</sub> Cl
.....	.....	.....	.....	.....	<sup>1</sup> <sub>1</sub> H

2\_ من الشكل المقابل اوجد :



1\_ عدد الإلكترونات : .....

2\_ العدد الذري : .....

3\_ العدد الكتلي : .....

3\_ اكمل : 1\_ يرمز لعنصر الليثيوم بالرمز ..... بينما لعنصر الفوسفور بالرمز .....

2\_ البروتونات جسيمات ..... الشحنة , بينما ..... جسيمات متعادلة الشحنة.

3\_ العدد الكتلي هو مجموع اعداد ..... و ..... بينما العدد الذري يساوي عدد .....

4\_ الذرة ..... الشحنة في حالتها العادية بينما النواة ..... الشحنة.

4\_ بم تفسر :

1\_ العدد الكتلي اكبر من العدد الذري؟ .....

2\_ تتركز كتلة الذرة في النواة؟ .....

5\_ اكتب رمز العناصر التالية :

الفضة (.....) • الحديد (.....) • اكسجين (.....)

• بوتاسيوم (.....) • ماغنيسيوم (.....)

# حركة الالكترونات



لا يمكن تمييز أذرع المروحة بوضوح نتيجة دورانها بسرعة كبيرة . كذلك تدور الالكترونات بسرعات فائقة حول النواة في مدارات تسمى :

## مستويات الطاقة

تعريفها	مناطق وهمية حول النواة تحرك خلالها الالكترونات حسب طاقتها
اعدادها	سبعة مستويات 1 2 3 4 5 6 7 K L M N O P Q
اعلى مستوى طاقة	المستوى السابع (الابعد عن النواة)
اقل مستوى طاقة	المستوى الاول (الأقرب للنواة)

عند فقد إلكترون متار كما من الطاقة الذي اكتسبه : يعود إلى مستوى طاقته الأصلي وتعود الذرة إلى حالتها العادية

عند اكتساب إلكترون كما من الطاقة ينتقل إلى مستوى طاقة أعلى وتصبح الذرة متارة

طاقة الالكترون = طاقته المستوى الذي يدور فيه

لكل مستوى قيمة معينة من طاقته تزداد كلما ابتعدنا عن النواة



## الذرة المتارة

الذرة التي اكتسبت كما من الطاقة (كوانتم)

## الكَم (الكوانتم)

مقدار الطاقة التي يكتسبها أو يفقدها الالكترون لكي ينتقل من مستوى طاقة لآخر



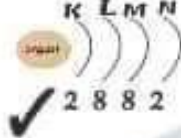
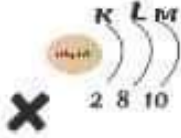
# قواعد التوزيع الالكترونى

40  
20 Ca

المستوى الخارجى لى ذرة لا يتحمل أكثر من 8 إلكترونات  
ماعداء المستوى K

تملأ المستويات الأقل فى الطاقة أولا ثم تليها المستويات الأعلى فى الطاقة

يتشبع كل مستوى طاقة بعدد محدد من الإلكترونات لا يتحمل أكثر منه



لا تنطبق العلاقة 2ن<sup>2</sup> على مستويات الطاقة الأعلى من الرابع

تملأ مستويات الطاقة بالإلكترونات طبقاً للعلاقة الرياضية 2ن<sup>2</sup>



من العلاقة 2ن<sup>2</sup> نجد أن :

عدد الإلكترونات التى يتشبع بها المستوى	رقم المستوى (ن)	مستوى الطاقة
$2 \times (1)^2 = 2 \times 1 = 2 e$	1	K
$2 \times (2)^2 = 2 \times 4 = 8 e$	2	L
$2 \times (3)^2 = 2 \times 9 = 18 e$	3	M
$2 \times (4)^2 = 2 \times 16 = 32 e$	4	N

س. بم تفسر هامة

<p>يملأ مستوى الطاقة K قبل مستوى الطاقة L</p>	<p>يتشبع مستوى الطاقة الثالث M ب 18 إلكترون</p>	<p>لا تنطبق العلاقة 2ن<sup>2</sup> على المستويات الأعلى من الرابع</p>
<p>لأن طاقة المستوى K أقل من طاقة المستوى L</p>	<p>لأن طبقاً للعلاقة 2ن<sup>2</sup> فإن عدد الإلكترونات التى يتشبع بها المستوى الثالث = <math>2 \times (3)^2 = 18</math> إلكترون</p>	<p>لأن الذرة تكون غير مستقرة إذا احتوى مستوى الطاقة على أكثر من 32 إلكترون</p>

## جدول للتدريب : اكمل

العنصر	التوزيع الالكتروني	عدد إلكترونات المستوى الخارجي	عدد مساويات الطاقة المشغولة	عدد مستويات الطاقة المشغولة
$^{23}_{11}\text{Na}$		1	3	2
$^{27}_{13}\text{Al}$	.....	.....	.....	.....
$^7_3\text{Li}$	.....	.....	.....	.....
$^{16}_8\text{O}$	.....	.....	.....	.....

### التركيب الالكتروني والنشاط الكيميائي

• يمكننا تحديد النشاط الكيميائي لذرة العنصر من خلال معرفة عدد الالكترونات الموجودة في مستوى الطاقة الخارجي كالتالي :

العناصر النشطة	العناصر الخاملة
عناصر يحتوي مستوى الطاقة الخارجي لها على <b>أقل من 8 إلكترونات</b>	عناصر يحتوي مستوى الطاقة الخارجي لها على <b>8 إلكترونات</b> <b>ماعدا الهيليوم</b> (يحتوي مستواه الخارجي على 2 إلكترون)
ذرات عناصرها تميل للدخول في التفاعل الكيميائي <b>ليسه؟</b> لتربط كيميائياً مع ذرة أو ذرات أخرى وتكمل مستوى الطاقة الخارجي لها بالالكترونات	ذرات عناصرها لا تدخل في التفاعل الكيميائي في الظروف العادية <b>ليسبه؟</b> لإكمال مستوى طاقتها الخارجي بالالكترونات
<b>مثال : <math>^{27}_{13}\text{Al}</math></b> 	<b>مثال <math>^{20}_{10}\text{Ne}</math></b> 

مما سبق نستنتج أن عدد إلكترونات مستوى الطاقة الخارجي للذرة هو المتحكم في دخول الذرة التفاعل الكيميائي من عدمه



وزع ذرات العناصر الآتية ثم بين إذا كان العنصر نشط ام خامل ؟

تدريب



## تمارين على الدرس الثالث

### 1- ضع علامة (✓) أو (×) :

- 1- يكتب العدد الذري اعلى يسار رمز العنصر (.....)
- 2- الذرة التي تحوى على 13 بروتون و 14 نيوترون و 13 إلكترون متعادلة كهربيا (.....)
- 3- تدور الالكترونات فى مستويات الطاقة حسب أحجامها (.....)
- 4- يملأ المستوى M بالالكترونات قبل المستوى N (.....)
- 5- تزداد طاقة المستوى كلما اقتربنا من النواة (.....)
- 6- ينتقل الإلكترون من مستوى طاقته إلى مستوى طاقة اعلى بشقذ كمأ من الطاقة (.....)
- 7- تطبق العلاقة  $2n^2$  على جميع مستويات الطاقة بتحديد الكتروناتها (.....)
- 8- يقع المستوى الرابع بين المستويين M, L ويتشبع بـ 32 إلكترون (.....)
- 9- يتفق العنصران  $_{11}^{23}\text{Na}$  ,  $_{13}^{27}\text{Al}$  فى عدد الالكترونات الموجودة فى مستوى الطاقة L (.....)
- 10- تتم التفاعلات الكيميائية بين الذرات بناءً على اعداد الكترونات مستويات الطاقة الخارجية فيها (.....)

### 2- اختر الاجابه الصحيحه :

1- الرمز الكيميائي لذرة عنصر النيتروجين هو :

Ne — N — Na

2- S هو الرمز الكيميائي لذرة عنصر :

الكبريت — الكالسيوم — الكربون

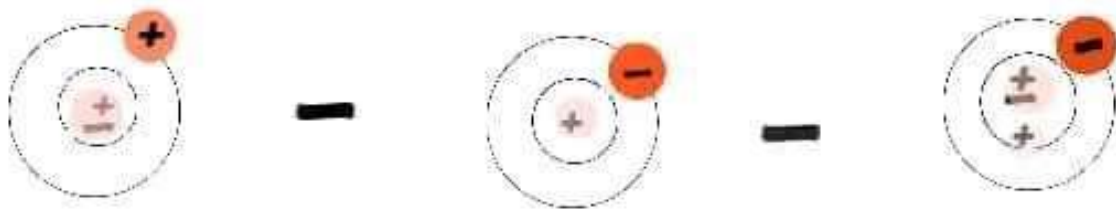
3- يرمز لجزئ الأكسجين بالرمز :

O — O<sub>2</sub> — 2O

4- عنصر ..... من العناصر السائلة فى درجة الحرارة العادية :

Fe — S — Br

5\_ يعبر الشكل .....عن تركيب الذرة :



6\_ تتركز كتلة الذرة في :

النيوترونات

-

البروتونات

-

النواة

7\_ العدد الذري .....العدد الكتلي غالبا :

يساوي

-

اصغر من

-

اكبر من

8\_ عدد الالكترونات في ذرة الألومنيوم  $^{27}_{13}\text{Al}$  يساوي :

13

-

27

-

14

9\_ نواة ذرة الهيدروجين تحتوي على :

بروتون ونيوترون فقط

-

بروتون فقط

-

بروتون والكترون فقط

10\_ عنصر عدده الكتلي 27 فإذا كان عدد النيوترونات في نواة ذرته 14 , فإن عدد الالكترونات في مستويات الطاقة يساوي :

13

-

14

-

27

11\_ طاقة الالكترون .....طاقة المستوى الذي يدور فيه :

تساوي

-

اصغر من

-

اكبر من

12\_ طاقة الذرة المثارة .....طاقة الذرة العادية :

تساوي

-

اقل من

-

اكبر من

13\_ يشير الرمز (ن) في العلاقة  $2n^2$  إلى :

رمز العنصر

-

عدد الالكترونات

-

رقم المستوى



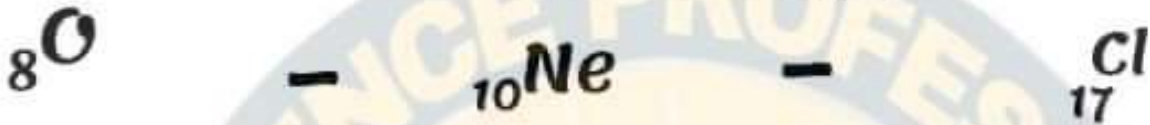
14\_ يتشبع مستوى الطاقة الثالث بعدد .....إلكترون :

32 - 18 - 8

15\_ مستوى الطاقة الأخير في الذرة لا يتحمل أكثر من .....إلكترون :

32 - 18 - 8

16\_ جميع الذرات الآتية يمكن أن تشترك في تكوين مركبات كيميائية في الظروف العادية ماعدا :



### 3\_ اكمل :

- 1\_ إذا تغير عدد البروتونات داخل نواة الذرة فإن العدد .....والعدد.....يتغيران .
- 2\_ ينعدم وجود النيوترونات في الذرة عندما يتساوى .....مع.....
- 3\_ الذرة .....الشحنة بينما النواة .....الشحنة
- 4\_ النيوترونات جسيمات .....الشحنة , وهي توجد داخل .....الذرة .
- 5\_ يرمز لمستوى الطاقة السادس بالرمز .....بينما يرمز لمستوى الطاقة الثانی بالرمز .....
- 6\_ اقرب اقرب مستويات الطاقة للنواة هو المستوى .....وأبعدها هو المستوى .....
- 7\_ ينتقل الإلكترون من مستوى طاقته إلى مستوى الطاقة الأعلى منه عندما يكتسب مقدارا من الطاقة يسمى .....وهو يساوى.....
- 8\_ يمكن تحديد نشاط ذرة العنصر من معرفة .....الموجودة في مستوى الطاقة.....

### 4\_ بم تفسر :

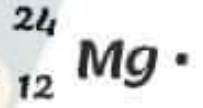
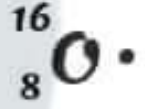
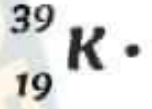
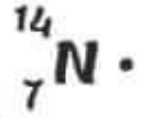
- 1\_ الذرة متعادلة الشحنة الكهربائية؟.....
- 2\_ العدد الكتلي اكبر من العدد الذري غالبا؟.....
- 3\_ مستوى الطاقة الثالث M في الذرة لا يتحمل أكثر من 18 إلكترون؟.....
- 4\_ لا تطبق العلاقة  $2n^2$  على مستويات الطاقة الأعلى من المستوى الرابع؟.....
- 5\_ لا تدخل ذرة الليون  $^{10}_{10}\text{Ne}$  في تفاعل كيميائي في الظروف العادية؟.....

## 6\_ اكتب رموز العناصر التالية:

- الصوديوم (.....) • البوتاسيوم (.....) • الكلور (.....) • النيتروجين (.....)  
• الكالسيوم (.....) • الألومنيوم (.....) • الفوسفور (.....) • الخارصين  
(.....) • الأرجون (.....) • النحاس (.....)

## 7\_ وضح بالرسم التوزيع الالكتروني للذرات التالية :

مع تحديد : ( عدد البروتونات \_ عدد اليكترونات \_ الشايط الكيميائي )



## 8\_ ادرس الشكل جيدا ثم اجب :

• اكتب الرمز الكيميائي للذرة موضعا عليه

العدد الذري والعدد الكتلي .....

• اكتب التوزيع الالكتروني للذرة .....

• بين نوع العنصر نشط ام خامل .....





## الطاقة.. مصادرها وصورها

ايوه ..ايوه  
يعنى انا لما اموم اروح  
الشغل الصبح ابقى انا  
كده بذلت ، شغل



درسنا النهاردة بيتكلم عن  
الطاقة يعنى ايه طاقة؟  
هى القدرة على بذل  
شغل أو إحداث تغيير

لا يا بابا ..مش الشغل الى حضرتك  
بتروحه ...الشغل يعنى لما احنا تؤثر بقوة  
على جسم ما فيتحرك مسافة معينة زى  
مثلا لما بتحرك عربة التسوق ..وكلما زادت  
المسافة (الزاحة) زاد الشغل

معنى كدة يا نجية  
انى لو ضربت :  
القوة × الزاحة  
هيدبلي الشغل ؟

صح يا بابا

الشغل  
(يقاس بالجول)  
القوة × الزاحة  
(تقاس بالنيوتن) (تقاس بالمتر)

الشغل  
بالجول

القوة  
بالنيوتن  
الزاحة  
بالمتر

تحريك الكرسي يعبر عن  
بذل شغل ..لكن دفع  
الحائط لا يعبر عن بذل  
شغل ..لأن الحائط ما  
اتحركش من مكانه  
يعنى الزاحة هتساوي  
صفر



يعنى انا لو قمت  
حركت كرسي أو  
دفعت الحائط ابقى  
كدة بذلت شغل ؟

خد  
بالك

الوقود يمد السيارة بالطاقة كما يمد  
الطعام الجسم بالطاقة لذلك يتشابه  
الوقود ف السيارة مع الطعام ف جسم  
الإنسان



## تطبيق على الشغل

1- احسب مقدار الشغل المبذول عندما تؤثر قوة مقدارها ٥٠ نيوتن على جسم لتحركه مسافة ١٠ متر في نفس الاتجاه.

الشغل = القوة × الزاحة =  $10 \times 50 = 500$  جول

الحل

2- إذا كان الشغل المبذول على صندوق لإزاحته ٢ متر يساوي ٤٠٠ جول، احسب مقدار القوة اللازمة لبذل هذا الشغل.

القوة =  $\frac{\text{الشغل}}{\text{الزاحة}} = \frac{400}{2} = 200$  نيوتن

الحل

بين إذا كانت الصور الآتية تعبر عن بذل شغل أم لا :





# مصادر الطاقة

1\_ الشمس



المحتر الرئيس للطاقة

2\_ الرياح



3\_ حركة المياه



4\_ الوقود



5\_ الطعام



التفاعلات النووية



الدول  
المتقدمة

تلتجأ إلى استغلال أكثر للطاقة من  
الشمس والرياح وحركة المياه



لأنها مصادر  
غير ملوثة للبيئة  
ورخيصة



صور  
الطاقة

كهربية

الخلايا  
الشمسية  
المولد  
بفرع

ضوئية

المصابيح الكهربائية  
المصابيح الزئبقية

النووية

نواة الذرة  
المفاعلات  
النووية

حركة

+

وضع

=

الحرارية

السخان الزيتي  
مدفأة الخشب أو  
الفحم  
جهاز الطهي  
بالغاز

ميكانيكية

الكيميائية

الغذاء  
الوقود  
بطارية السيارة



# طاقة الوضع

1



التعريف	الطاقة المخزنة بالجسم نتيجة الشغل المبذول عليه
العوامل التي تتوقف عليها	١- وزن الجسم ٢- ارتفاع الجسم عن سطح الأرض
القانون	طاقة الوضع = $\frac{\text{وزن الجسم}}{\text{الارتفاع}}$

## أنشطة هامة

نشاط (٢) ارتفاع الجسم

نشاط (١) وزن الجسم

### الخطوات

- أحضري حوض به رمال وكرة ثقيلة الوزن ثم ارفعي الكرة مسافة نصف متر وأتركيها لتسقط في الحوض
- كرري التجربة مع زيادة ارتفاع الكرة

### الملاحظة

• يزداد الشغل المبذول بزيادة المسافة الرأسية وبالتالي يزداد الأثر الذي تحدثه الكرة في الرمال بزيادة الارتفاع

### الاستنتاج

ترداد طاقة وضع الجسم بزيادة ارتفاعه (علاقة طردية)

### الخطوات

- أحضري أربع كرات متماثلة وضعها على سطح الأرض
- أرفعي كرة واحدة على الترابيزة ثم كرري ذلك برفع كرتين معا

### الملاحظة

يزداد الشغل المبذول كلما زاد عدد الكرات المرفوعة (الوزن)

### الاستنتاج

ترداد طاقة الوضع بزيادة وزن الجسم (علاقة طردية)

وزن الجسم = الكتلة × عجلة الجاذبية الأرضية

بالليوتن كجم م/ث<sup>2</sup>

في حالة طاقة الوضع تكون الراحة تساوي الارتفاع



تكون طاقة الوضع أقل ما يمكن (تقدم) إذا كان الجسم موضوعاً على سطح الأرض	تكون طاقة الوضع أكبر ما يمكن عندما يصل الجسم إلى أقصى ارتفاع	عند سقوط الجسم لأسفل تقل طاقته الوضع تدريجياً	عند قذف الجسم لأعلى تزداد طاقة الوضع تدريجياً
تكون طاقة الوضع على سطح الأرض يساوي صفراً وطاقة الوضع تتناسب طردياً مع الارتفاع	تكون طاقة الوضع على سطح الأرض أكبر ما يمكن وطاقة الوضع تتناسب طردياً مع الارتفاع	تكون طاقة الوضع على سطح الأرض أكبر ما يمكن وطاقة الوضع تتناسب طردياً مع الارتفاع	تكون طاقة الوضع على سطح الأرض أكبر ما يمكن وطاقة الوضع تتناسب طردياً مع الارتفاع



تزداد طاقة الوضع للجسم للضعف	تقل طاقة الوضع للنصف	تظل طاقة وضع الجسم ثابتة
إذا زاد وزن الجسم للضعف	إذا قلت المسافة الرأسية التي يرتفعها الجسم عن سطح الأرض للنصف	إذا زاد وزن جسم للضعف وقل ارتفاعه عن سطح الأرض للنصف



### تطبيق على طاقة الوضع

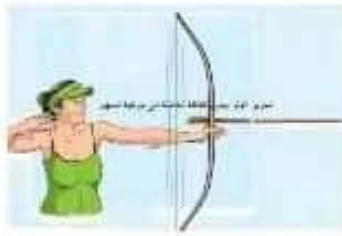
١- احسب طاقة الوضع لجسم كتلته ٢٠ كجم موضوع على رف ارتفاعه ٢ أمتار عن سطح الأرض علما بأن عجلة الجاذبية الأرضية تساوي ١٠ م/ث<sup>٢</sup>

**الحل**  
 • وزن الجسم = الكتلة × عجلة الجاذبية الأرضية = ٢٠ × ١٠ = ٢٠٠ نيوتن  
 • طاقة الوضع / الوزن × الارتفاع = ٢٠٠ × ٢ = ٤٠٠ جول

٢- إذا علمت ان طاقة الوضع لجسم موضوع على ارتفاع ٢ متر تساوي ٤٠٠ جول .  
 فاحسب كتلة الجسم اذا علمت ان عجلة الجاذبية الأرضية تساوي ١٠ م/ث<sup>٢</sup>.

**الحل**  
 • الوزن =  $\frac{\text{طاقة الوضع}}{\text{الارتفاع}} = \frac{400}{2} = 200$  نيوتن

• كتلة الجسم =  $\frac{\text{وزن الجسم}}{\text{عجلة الجاذبية الأرضية}} = \frac{200}{10} = 20$  كجم



## 2 طاقة الحركة



التعريف	الشغل المبذول أثناء حركة الجسم
العوامل المؤثرة عليها	١- كتلة الجسم ٢- سرعة الجسم
القانون	طاقة الحركة = $\frac{1}{2} \times \text{الكتلة} \times \text{مربع السرعة}$

### سرعة الجسم

(متماثلتان في الكتلة)  
(ومختلفتان في السرعة)

• كلما زادت سرعة الجسم زادت طاقة حركته.

علاقة  
طردية

### كتلة الجسم

(متماثلتان في السرعة)  
(ومختلفتان في الكتلة)

• كلما زادت كتلة الجسم زادت طاقة حركته.

علاقة  
طردية

عند قذف الجسم لأعلى تقل طاقة حركته	طاقة الحركة تكون أكبر ما يمكن عند وصول الجسم إلى سطح الأرض	عند سقوط الجسم لأسفل تزداد طاقة حركته	طاقة الحركة تكون منعدمة إذا كان الجسم عند أقصى ارتفاع له
لأن السرعة تقل تدريجياً بالارتفاع لأعلى، وطاقة الحركة تناسب طردياً مع السرعة	لأن سرعة الجسم تكون أكبر ما يمكن	لأن السرعة تزداد تدريجياً بالسقوط لأسفل وطاقة الحركة تناسب طردياً مع السرعة	لأن سرعة الجسم تساوي صفراً





إذا قلت كتلة متحرك للربع وزادت سرعته للضعف	إذا قلت كتلة جسم متحرك للنصف وزادت سرعته للضعف	إذا زادت سرعة جسم متحرك للضعف	إذا قلت كتلة جسم متحرك للنصف
تظل طاقة الحركة ثابتة	تزداد طاقة الحركة للضعف	تزداد طاقة الحركة إلى أربعة أمثال قيمتها	تقل طاقة حركته للنصف

### تطبيقات على طاقة الحركة

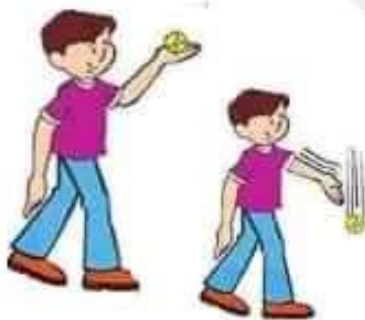
١- احسب طاقة حركة جسم كتلته ٥ كجم ويتحرك بسرعة ١٠ م/ث.

**الحل** • طاقة الحركة =  $\frac{1}{2} \times \text{الكتلة} \times \text{مربع السرعة}$

$$= \frac{1}{2} \times 5 \times (10)^2 = 250 \text{ جول}$$

٢- احسب كتلة جسم طاقة حركته ٢٠٠ جول وسرعته ١٠ م/ث.

**الحل** • الكتلة =  $\frac{2 \times \text{طاقة الحركة}}{\text{مربع السرعة}} = \frac{2 \times 200}{(10)^2} = 4 \text{ كجم}$



### الخطوات

### نشاط

### ٣ الطاقة الميكانيكية

• ارفع كرة نطاقة من على سطح الأرض ثم اتركها لتسقط.

• عند اصطدام الكرة بتلارض ترتد مرة أخرى وتستمر في الصعود والهبوط حتى تستقر على سطح الأرض.

### الملاحظة

• تتحول طاقة الوضع إلى حركة والعكس.

• مجموع طاقتي الوضع والحركة يسمى بالطاقة الميكانيكية.

### الاستنتاج

## مجموع طاقتي الوضع والحركة



تطبيق على الطاقة الميكانيكية

احسب الطاقة الميكانيكية لجسم متحرك إذا علمت أن طاقة وضعه = ٥٠٠ جول وطاقة حركته = ١٠٠٠ جول .

الحل

الطاقة الميكانيكية = طاقة الوضع + طاقة الحركة

$$= ١٥٠٠ = ١٠٠٠ + ٥٠٠ \text{ جول.}$$



## تمارين على الدرس الاول

### ١- اختر الاجابه الصحيحه:

١- مصدر الطاقة الدائم هو :

البترول - الشمس - التفاعلات النووية

٢- الطاقة الميكانيكية تساوي مجموع طاقتي :

الوضع والحرارة - الضوء والحركة - الوضع والحركة

٣- جسم وزنه ٢٠ نيوتن على ارتفاع ٥ متر تكون طاقة وضعه :

٥٠ - ١٠٠ - ١٥٠

٤- جسم كتلته ٢ كجم يتحرك بسرعة ٤ م/ث تكون طاقة حركته .....جول.

١٦ - ٣٢ - ٦٤

٥- عند زيادة المسافة التي يرتفعها الجسم عن سطح الأرض إلى الضعف تزداد :

طاقة حركته إلى الضعف - طاقة وضعه إلى الضعف - الطاقة الميكانيكية إلى أربعة أمثالها

٦- الشخص الذي ..... يبذل شغلا :

يدفع حائط - يحمل كتابا وهو واقف - يلعب بالكرة

٧- وحدة قياس الشغل :

الجول - النيوتن - المتر

٨- تزداد طاقة الوضع المختزنة داخل الجسم عندما :

تزداد سرعته - يزداد وزنه - يقل ارتفاعه

٩\_ طاقة وضع جسم عند قمة جبل ..... طاقة وضعه عند سطح الأرض:

أكبر من - أصغر من - تساوى

١٠\_ طاقة الحركة لدى جسم متحرك تساوى نصف كتلته مضروب فى ..... سرعته :

نصف - ضعف - مربع

١١\_ اذا زادت سرعة جسم للضعف مع ثبوت كتلته فإن طاقة حركته :

تزداد للضعف - تزداد إلى أربعة أمثالها - تقل للضعف

١٢\_ جسم كتلته ٥ كجم يتحرك بسرعة ١٠ م/ث فإذا نقصت كتلته إلى النصف مع ثبوت سرعته فإن طاقة حركته تصبح ..... جول :

٢٥٠ - ١٥٠ - ١٢٥

١٣\_ عند سقوط جسم رأسياً من مكان مرتفع تكون طاقته الميكانيكية عند أى نقطة قبل وصوله إلى سطح الأرض عبارة عن طاقة :

حركة - وضع - هما

١٤\_ عند أقصى ارتفاع يصل إليه الجسم تعدم طاقة :

الوضع - الحركة - الطاقة الميكانيكية

١٥\_ طاقة الحركة لجسم تصل إلى الصفر :

عند سطح الأرض - عندما تزيد كتلة الجسم - عند أقصى ارتفاع

٢\_ اكمل العبارات :

١\_ الجول = ..... × متر.

٢\_ اذا كان الشغل المبذول على صندوق ليزاحه ٢ متر يساوى ٤٠٠ جول فإن مقدار القوة اللازمة لبذل هذا الشغل تساوى ..... نيوتن .



- ٢\_ إذا أثر رجل على سيارة بقوة مقدارها ٥٠ نيوتن ولم يحركها من مكانها  
فإن الشغل المبذول عليها يساوي.....
- ٤\_ للطاقة صور متعددة منها ..... و..... و.....
- ٥\_ من مصادر الطاقة الكهربائية ..... و.....
- ٦\_ تقدر الكتلة بوحدة ..... بينما يقدر الوزن بوحدة.....
- ٧\_ طاقة وضع الجسم = ..... ×.....
- ٨\_ تتوقف طاقة وضع الجسم على ..... و.....
- ٩\_ تزداد طاقة حركة الجسم بزيادة كل من ..... و.....
- ١٠\_ عند أقصى ارتفاع للجسم تكون طاقته الميكانيكية مساوية لطاقة..... فقط ،  
بينما تكون مساوية لطاقة..... فقط لحظة وصوله إلى سطح الأرض.
- ١١\_ في منتصف المسافة الرأسية بين نقطة سقوط جسم و سطح الأرض تكون  
طاقة ..... الجسم مساوية لطاقة.....
- ١٢\_ الثمرة الموجودة فوق غصن الشجرة تخزن طاقة..... تتحول إلى طاقة..... عند  
سقوطها.

## ٢\_ ضع علامة صح او خطأ :

- ١\_ تتناسب طاقة وضع الجسم تناسباً طردياً مع كل من وزنه وارتفاعه عن سطح الأرض (.....)
- ٢\_ وحدة قياس طاقة الحركة هي النيوتن (.....)
- ٣\_ طاقة الوضع تزداد بزيادة سرعة وكتلة الجسم (.....)
- ٤\_ كلما ازدادت كتلة الجسم المتحرك ازداد مقدار الشغل اللازم لإيقافه (.....)
- ٥\_ تناسب طاقة حركة الجسم تناسباً عكسياً مع كتلته وطردياً مع مربع سرعته (.....)
- ٦\_ طاقة حركة الجسم الساكن تساوي صفر (.....)
- ٧\_ تزداد طاقة حركة جسم للضعف عند زيادة سرعته للضعف (.....)
- ٨\_ عند قذف جسم رأسياً لأعلى تزداد طاقة وضعه وتقل طاقة حركته (.....)
- ٩\_ طاقة الوضع لجسم عند أقصى ارتفاع تساوي طاقة حركته لحظة وصوله  
لسطح الأرض (.....)
- ١٠\_ الوزن = الحجم × عجلة الجاذبية (.....)
- ١١\_ الشغل = القوة + الازاحة (.....)
- ١٢\_ الطاقة هي القدرة على بذل شغل (.....)

## ٤ \_ علل

- ١\_ يتشابه دور الوقود داخل السيارة مع دور الغذاء داخل جسم الكائن الحي ؟
- ٢\_ يفضل الاعتماد على الطاقة الشمسية وطاقة الرياح كمصدر للطاقة ؟
- ٣\_ اختلاف قيمة وزن الجسم عن قيمة كتلته ؟
- ٤\_ طاقة وضع جسم ساقط لحظة وصوله إلى سطح الأرض تساوى صفراً ؟
- ٥\_ تزداد طاقة وضع الجسم بزيادة وزنه ؟
- ٦\_ لا يمكن أن تزداد قيمة طاقة حركة الجسم عن قيمة طاقته الميكانيكية ؟
- ٧\_ بالرغم من تناقص طاقة وضع الجسم أثناء سقوطه إلا أن طاقته الميكانيكية تظل ثابتة ؟
- ٨\_ يزداد الشغل اللازم لإيقاف السيارة كلما ازدادت سرعتها ؟

### ٥\_ قارن بين طاقة الوضع وطاقة

طاقة الحركة	طاقة الوضع	
.....	.....	التعريف
.....	.....	العوامل المؤثرة
.....	.....	القانون

## ٦ \_ مسائل

- ١\_ احسب وزن جسم كتلته ٥ كجم ، علماً بأن عجلة الجاذبية الأرضية = ١٠ م/ث<sup>٢</sup>.

.....

- ٢\_ احسب طاقة الوضع لجسم وزنه ٢٠ نيوتن على ارتفاع ٥ متر من سطح الأرض.

.....



٣- جسم كتلته ٤٠٠٠ جرام يوجد على ارتفاع ه أمطار من سطح الأرض، احسب طاقة وضعه ( علما بأن عجلة الجاذبية الأرضية = ١٠م/ث٢ )

٤- احسب طاقة وضع جسم كتلته ٨ كجم ، على ارتفاع ه أمطار (عجلة الجاذبية الأرضية = ١٠م/ث٢ )

٥- احسب وزن جسم طاقة وضعه ٨٨ جول على ارتفاع ١١ متر.

٦- احسب طاقة الحركة لجسم كتلته ٢ كجم ويتحرك بسرعة ٤ م/ث .

٧- جسم كتلته ه كجم ووزنه ٤٩ نيوتن يتحرك بسرعة ٤ م/ث سقط من ارتفاع ٣ أمطار، احسب طاقة الوضع وطاقة الحركة للجسم.

٨- جسم طاقة وضعه ٣٦٠ جول يتحرك بسرعة ٤ م/ث على ارتفاع ٦ أمطار من سطح الأرض . احسب :

أ- طاقة حركة الجسم      ب- طاقته الميكانيكية

(عجلة الجاذبية الأرضية = ١٠م/ث٢)

٩- سقط حجر كتلته ه كجم رأسيا من ارتفاع ٣٠ م عن سطح الأرض، احسب الطاقة الميكانيكية للجسم عند :

أ- بداية السقوط      ب- وصوله لارتفاع ه م من سطح الأرض      ج- عند سطح الأرض

(عجلة الجاذبية الأرضية تساوي ١٠م/ث٢)

# تحويلات الطاقة

الدرس  
الثاني

٢

تقل سرعتها كلما  
ابتعدنا عن موضع  
السكون وتكون  
سرعتها أكبر ما  
يمكن أثناء مرورها  
بموضع السكون.



١

لهنجيب بندول ... وهنجذب  
كرته من موضع السكون  
إلى أعلى ثم هنتركها  
تتحرك كرة البندول بعينا  
ويسارا حول موضع  
السكون.

المرّة دي بقي يا نجيب أنا  
اللي هتشرطك الدرس،  
تعالى نثبت بتجربة بقاء  
الطاقة الميكانيكية  
لجسم.



٣

وزي ما اتعلمنا في الدرس  
السابق .. لما هنجذب الكرة لأعلى  
هيتخزن الشغل المبذول في صورة  
طاقة .....  
وعند ترك الكرة تزداد سرعتها فتتحول  
طاقة ..... إلى طاقة .....



٦

هتفضل كرة البندول تتحرك  
بعينا ويسارا حول موضع  
السكون محتفظة بطاقتها  
الميكانيكية ؟؟  
لتبادل طاقتي  
الوضع والحركة



٥

وعند وصولها لأعلى نقطة  
تصبح سرعتها صفر. وبالتالي  
تكون :  
طاقة ..... صفر .  
وطاقة ..... أكبر ما  
يمكن .  
والطاقة الميكانيكية =  
طاقة ..... فقط.

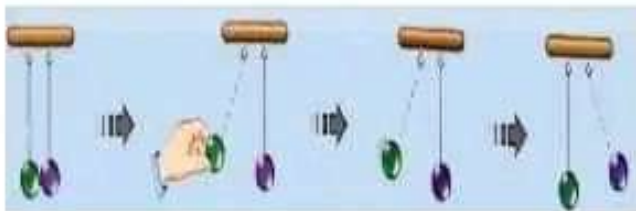


## إثبات بقاء الطاقة الميكانيكية لجسمين

نشاط ٢

علق بندولين ، ثم اجذب أحدهما لأعلى  
ثم اتركه.

عند تصادم الكرتان يتم تبادل طاقتي  
الحركة والوضع بينهما ، الكرة  
المتوقفة تتحرك والكرة المتحركة  
تقف. مع ثبات الطاقة الميكانيكية.





الموضع	طاقة الوضع	طاقة الحركة
أ	أقل ما يمكن	أكبر ما يمكن
ب	أكبر ما يمكن	أقل ما يمكن
ج	أكبر ما يمكن	أقل ما يمكن



حركة البندول يفكرني  
بحركة الرجوحة لأنهم  
يبتشأبوا جدا؟

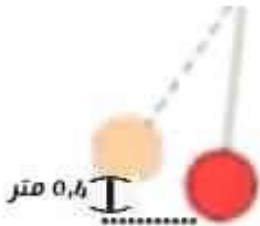
لحدوث تبادل لطاقتي  
الوضع والحركة في كل  
منهما

الجسم المتحرك يظل محتفظا  
بطاقته الميكانيكية حيث يحدث  
تبادل بين طاقتي الوضع  
والحركة أثناء حركة الجسم  
بحيث يكون:  
النقص في طاقة الوضع يساوي الزيادة  
في طاقة الحركة عند أي لحظة .



تطبيق على الطاقة الميكانيكية

الشكل المقابل يوضح حركة بندول طاقة وضعه عند  
أعلى نقطة يصل إليها 0,8 جول وعند مروره بموضع  
السكون أصبحت 0,2 جول , احسب :



٢\_ كتلة كرة البندول

١\_ طاقة حركة البندول عند موضع السكون

الحل

١\_ الطاقة الميكانيكية للبندول = طاقة الوضع عند أعلى نقطة = 0,8 جول

طاقة حركة البندول عند موضع السكون = الطاقة الميكانيكية \_ طاقة الوضع عند موضع السكون

$$= 0,8 - 0,2 = 0,6 \text{ جول}$$

$$٢_ \text{طامه الوضع عند أعلى نقطة} = \text{الوزن} \times \text{الارتفاع} = \frac{\text{الوزن}}{10} = \frac{0,8}{0,4} = 2 \text{ نيوتن}$$

$$\text{كتلة كرة البندول} = \frac{\text{عجلة الجاذبية الأرضية}}{2} = \frac{0,2 \text{ كجم}}{10}$$

# العمود الكهربى البسيط

## العمود الكهربى البسيط

نشاط يشبه فكرة عمل العمود الكهربى البسيط

كون شكلا كما بالرسم :

### خطوات العمل :

- اضغط ع الليمون حتى تصبح لينة.
- اغمس ساق الخارصين والسلك والنحاسى فى الليمونة.
- لف السلك النحاسى عدة لفات حول البوصلة ثم صل السلك بساق الخارصين المغموسة فى الليمونة.
- اخرج ساق الخارصين او السلك النحاسى من الليمونة

• تحرف ابرة البوصلة عند وضع ساق

الخارصين والسلك النحاسى داخل الليمون وتعود لوضعها الاصلى عند إخراج ساق الخارصين او السلك النحاسى

ينتج مرور تيار كهربى فى السلك يستدل عليه من انحراف ابرة البوصلة

### المشاهدة

تتحول الطاقة الكيمياء المخترنة داخل الليمون إلى طاقة كهربية

### الاستنتاج

درة بطاطس



عند استبدال الليمونة بخرنوب البطاطس فإنه سينولد تيار كهربى أيضا. حيث يقوم المحلول الخلوئى فى البطاطس بدور المحلول الحمضى فى الليمونة.

عند غمس معدنان مختلفيان ومتصلان بسلك فى محلول حمضى فإنه

يتولد تيارا كهربيا (كما فى العمود الكهربى البسيط)

### اختبر فهمك

• المحلول المستخدم فى العمود الكهربى البسيط هو.....ورمزه.....

اتجاه مرور التيار الكهربى فى العمود الكهربى البسيط عبر السلك من القطب ————— الى القطب —————

• تحول الليمونة الطاقة .....بداخلها الى طاقة .....





## تحويلات الطاقة في المصباح الكهربى

### نشاط

الخطوات	الملاحظة	الاستنتاج	مفتاح مصباح كهربى
<ul style="list-style-type: none"> <li>• كون دائرة كهربية كما بالرسم .</li> <li>• أغلق مفتاح الدائرة لمدة دقيقة ثم افتحه.</li> <li>• لمس زجاج المصباح.</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• إضاءة</li> <li>• وسخونة المصباح</li> <li>الكهربى عند غلق الدائرة.</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• يسرى التيار الكهربى فى الدائرة الكهربائية المغلقة.</li> <li>• فى المصباح الكهربى تتحول الطاقة الكهربائية إلى طاقة ضوئية وحرارية.</li> </ul>	 <p>مفتاح مصباح كهربى بطارية ( عمود كهربى جاف ) سلك</p>

### تنبه الشخص الأصم والشخص الكفيف

للشخص الأصم (فاقد حاسة السمع)	للشخص الكفيف (فاقد حاسة البصر)
<ul style="list-style-type: none"> <li>• يتم توصيل البطارية والمفتاح معا بأسلاك ثم يفتح المصباح فيضى ... فيراه الشخص الأصم</li> <li>• تتحول الطاقة الكهربائية إلى طاقة ضوئية وحرارية</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• يتم توصيل البطارية والجرس والمفتاح معا بأسلاك , ثم يفتح المفتاح فيرن الجرس فيسمعه الشخص الكفيف</li> <li>• تتحول الطاقة الكهربائية إلى طاقة صوتية</li> </ul>

## تحويلات الطاقة داخل السيارة



الطاقة لا تفنى ولا تستحدث من العدم ولكن  
تتحول من صورة لأخرى

قانون بقاء الطاقة



التطبيقات التكنولوجية	تحويلات الطاقة
المفاعل النووي	من نووية كهربية
الخلايا الشمسية	من شمسية كهربية
ماكينة الخياطة	من كهربية لحركية
التلفاز	من كهربية لضوئية وصوتية
الهاتف المحمول	من كهربية لضوئية وصوتية

### آثار التطبيقات التكنولوجية

#### آثار سلبية

- استغلال الإنسان لبعض التطبيقات التكنولوجية في الحروب والقتل والدمار.
- تلوث كيميائي • تلوث كهرومغناطيسي • تلوث ضوئي

#### آثار إيجابية

- استغلال مصادر الطاقة • تحويل بعض صور الطاقة الى صور أخرى يحتاجها الإنسان.

المتفجرات	• تسبب التشوهات والعادات • تسبب الموت
السيارات	• عوادمها تسبب تلوث كيميائي للهواء
آلات الحفر (مكبرات الصوت)	تسبب تلوث ضوئي
الأسلحة الذرية والكيميائية	تسبب الدمار الشامل
المبيدات الكيميائية	تسبب التسمم الغذائي
شبكات المحمول	تسبب التلوث الكهرومغناطيسي



## تمارين على الدرس الثانى

### ١- اكمل الجدول التالى :

إلى	من	
حركية	.....	المروحة الكهربائية
.....	.....	المدفأة الكهربائية
.....	كهربية	الفسالة الكهربائية
صوتية	.....	الجرس الكهربى
.....	.....	السخان الكهربى

### ٢- اختر الإجابة الصحيحة :

١- تتحول الطاقة الكهربائية إلى طاقة حركية فى :

المصباح الكهربى - المروحة الكهربائية - الجرس الكهربى

٢- الطاقة لا تفنى ولا تستحدث من العدم ولكنها تتحول من صورة لأخرى حسب قانون :

بقاء الطاقة - بقاء المادة - الجاذبية الأرضية

٣- يتمثل دور التطبيقات التكنولوجية فى :

تخزين الطاقة على نفس صورتها دون تحول - إنتاج الطاقة من لا شئ - استغلال مصادر الطاقة وتحويلها من صور لأخرى

٤- فى الخلايا الشمسية يتم تحويل الطاقة الشمسية مباشرة إلى طاقة :

كهربية - ضوئية - حركية

٥- تحولات الطاقة فى البندول البسيط تشبه تحولات الطاقة فى :

المصباح الكهربى - أرجوحة الملاهى - الدينامو

٦\_ الطاقة الميكانيكية لكرة البندول عند وصولها إلى أعلى نقطة تساوي :

طاقة الوضع فقط - طاقة الحركة فقط - صفر

٧\_ في محرك السيارة تتحول الطاقة الكيميائية إلى طاقة :

ميكانيكية - كهربية - حرارية

٨\_ في دينامو السيارة تتحول الطاقة :

الحرارية إلى ميكانيكية - الميكانيكية إلى كهربية - الكيميائية إلى ميكانيكية

٩\_ شبكات المحمول تسبب تلوث:

كهرومغناطيسي - ضوئي - كيميائي

### ٣\_ اكمل :

١\_ أثناء مرور كرة البندول تكون طاقة حركتها ..... وطاقة وضعها .....

٢\_ عند وصول كرة البندول إلى أعلى نقطة فإن طاقة حركتها تساوي ..... وطاقة وضعها  
تساوي طاقتها.....

٣\_ في البندول يحدث تبادل لطاقتي.....و.....

٤\_ يتركب العمود الكهربى البسيط من قطب موجب هو.....وقطب سالب  
هو.....مغموسان فى حمض.....

٥\_ ينتقل التيار الكهربى فى العمود الكهربى البسيط من لوح.....الى  
لوح.....

٦\_ فى ماكينة الخياطة تتحول الطاقة.....الى طاقة.....

٧\_ فى المدفأة الكهربائية تتحول الطاقة.....الى طاقة.....

٨\_ يخزن الوقود طاقة.....تتحول بالاحتراق الى طاقة.....داخل  
آلة الاحتراق الداخلى فى السيارة .

٩\_ فى المفاعلات النووية تتحول الطاقة.....الى طاقة.....

١٠\_ من الآثار السلبية للتكنولوجيا استغلال الإنسان لبعضها

فى .....و.....



## ٤- بم تفسر :

١- أثناء مرور كرة البندول بموضع السكون تكون طاقة حركتها اكبر ما يمكن ؟

٢- يحدث لمس المصباح الكهربائية أثناء اضاءتها ؟

٣- تستخدم البطاريات فى الدوائر الكهربائية ؟

٤- يجب الحد من استخدام المبيدات الكيميائية ؟

٥- لا يمثل غمس ساقين من النحاس فى محلول حمض الكبريت المخفف عمودا كهربيا بسيطا ؟

٦- تتشابه حركة ارجوحة الملاهي مع حركة البندول البسيط ؟

٧- وجود مولد كهربى داخل السيارة ؟

٥- وضح بالرسم

تركيب العمود الكهربى البسيط موضحا اتجاه مرور التيار الكهربى.

٦- اذكر تحويلات الطاقة في كل مما يلي :

- ١- السهم المنطلق من وتر مشدود.
- ٢- العمود الجاف (البطارية).
- ٣- المصباح الكهربى.
- ٤- الدينامو .
- ٥- الجرس الكهربى.

٧- ماذا يحدث عند :

- ١- جذب كرة البندول لأعلى ثم تركها .
- ٢- وصول كرة البندول أثناء حركتها لأعلى نقطة بالنسبة لطاقتى الحركة والوضع .
- ٣- اصطدام كرة بندول متحرك بكره بندول ساكن .
- ٤- لف السلك المتصل بمعدنى العمود الكهربى البسيط حول بوصلة.
- ٥- انشاء شبكات التليفون المحمول بالقرب من المنشآت.

٨- فى الشكل المقابل :

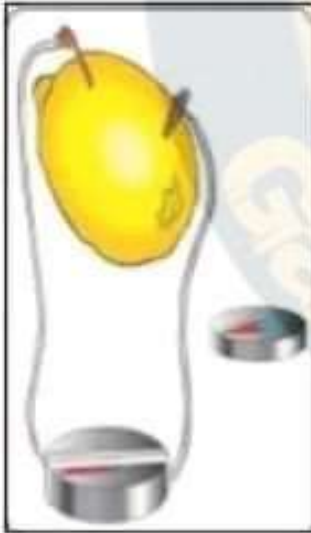
• ماذا يحدث لإبرة البوصلة عند :

١- غرس طرف سلك النحاس فى الليمونة  
وبما تفسر ذلك ؟

٢- استبدال ساق الخارصين بساق من  
النحاس ؟

٣- استبدال الليمونة بدرجة بطاطس ؟

• وضح تحويلات الطاقة داخل الليمونة .





# الطاقة الحرارية

الدرس  
الثالث

ازاي احصل على الطاقة الحرارية

ا- عن طريق

## الاحتكاك

زي مثلا مثلا :

احتكاك اليدين  
بعضهما شتاء  
للتدفء



احتكاك مسمار  
أثناء نزعه من  
لوح خشبي



احتكاك عود  
تقاب بعليه  
الكبريت



احتكاك الكرات  
المعدنية ببعضها داخل  
البرطمان

كلما زادت سرعة الكرات  
واحتكاكها مع بعضها زادت  
طاقة حركتها



وطاقتها  
حرارتها  
(علاقة طردية)

لأن  
الاحتكاك  
يحول الطاقة  
الميكانيكية إلى  
طاقة حرارية



اطار دراجة مقلوبة

إقلب دراجتك وأدر البدال بسرعة  
ثم اضغط فجأة على الفرامل  
ستشعر بسخونة عند لمس  
إطار الدراجة والفرامل  
ليه؟  
تتحول الطاقة الميكانيكية  
بالاحتكاك إلى طاقة حرارية



# كيف تنتقل الحرارة

## نشاط

الخطوات	كوب به ماء صلب
<ul style="list-style-type: none"> <li>• كون شكلا كما بالرسم : • سجل درجة حرارة ماء الصلب</li> <li>• اغمر الصامولة في الماء المثلج لدقائق</li> <li>• انقل الصامولة من الماء المثلج إلى كوب ماء الصلب واعد تسجيل درجة حرارة الماء</li> <li>• درجة حرارة الماء عند وضع الصامولة الساخنة فيه تكبر من درجة ماء الصلب</li> </ul>	<p>صامولة</p> <p>ماء مثلج</p> <p>ترموتر</p> <p><math>20^{\circ}\text{C}</math></p> <p><math>10^{\circ}\text{C}</math></p> <p><math>30^{\circ}\text{C}</math></p>
هنا لاحظ	

تنتقل الحرارة من الجسم الأعلى في درجة الحرارة إلى الجسم الأقل في درجة الحرارة ويستمر انتقال الحرارة حتى تتساوى درجة حرارتهما

الاستنتاج

لا تنتقل الحرارة بينهما

طيب لو كان الجسمين متساويين في درجة الحرارة ؟

صورة من صور الطاقة تنتقل من الجسم الأعلى في درجة الحرارة إلى الجسم الأقل في درجة الحرارة.

الطاقة الحرارية

الحالة الحرارية للجسم والتي يتوقف عليها اتجاه انتقال الحرارة منه أو إليه عند ملامسته لجسم آخر.

درجة الحرارة



التوصيل

الحمل

الإشعاع

طرق انتقال الحرارة



النشاط	التعريف	تطبيق حياتي
<p>• ضع ملعقة معدنية في كوب شاي ساخن ثم لمس بيدك طرف الملعقة ستشعر بالسخونة</p> <p>• انتقلت الحرارة من طرف الملعقة (جسم صلب) إلى اليد (جسم صلب)</p> 	<p><b>هو انتقال الحرارة خلال بعض الأجسام الصلبة من الطرف الأعلى في درجة الحرارة إلى الطرف الأقل في درجة الحرارة.</b></p>	<p><b>تصنع اواني الطهي من النحاس او الألومنيوم</b></p> <p>لأن النحاس و الألومنيوم مواد جيدة التوصيل للحرارة تنتقل خلالها حرارة الموقد من نقطة إلى أخرى بسرعة.</p> 

النشاط	التعريف	تطبيق حياتي
<p>• <b>عند تسخين :</b></p> <p>جزيئات الوسط الغازي او السائل تمل كثافتها وترتفع للأعلى ، ويحل محلها جزيئات الوسط البارد (الأكثر كثافة)</p>  <p>• <b>عند تبريد :</b></p> <p>جزيئات الوسط السائل او الغازي تزداد كثافتها فتتهبط للأسفل ويحل محلها جزيئات الوسط الساخن (الأقل كثافة)</p>	<p><b>انتقال الحرارة خلال الوسائط الغازية والسائلة بصعود جزيئات الوسط الساخنة لأعلى وهبوط جزيئات الوسط الباردة لأسفل.</b></p>	<p><b>توضع المدفأة الكهربائية على ارضية الغرفة</b></p> <p>حتى يتم تسخين الهواء القريب منها فتحل كثافتها وبالتالي يرتفع لأعلى ويحل محله هواء بارد (كثافته أكبر) ويستمر صعود وهبوط تيارات الهواء إلى أن يتم تدفئة جو الغرفة بالكامل.</p>  <p><b>يثبت الفريزر في أعلى الثلاجة</b></p> <p>حتى يتم تبريد الهواء القريب منه فتزداد كثافته فيتهبط للأسفل ويحل محله هواء أقل برودة (أقل كثافة) ويستمر صعود وهبوط تيارات الهواء إلى أن يتم تبريد الهواء داخل الثلاجة بالكامل .</p> 

التعريف	تطبيق حياتي
<p>انتقال الحرارة من جسم درجة حرارته مرتفعة إلى الوسط المحيط دون الحاجة إلى وجود وسط مادي ينتقل خلاله .</p>	<p><b>ليه؟</b></p> <p>نرتدى الملابس الداكنة في فصل الشتاء لأنها تكتسب معظم الإشعاع الشمسي</p> <p><b>ليه؟</b></p> <p>نرتدى الملابس القطنية في فصل الصيف. لأنها تعكس معظم الإشعاع الشمسي</p>



إذا وقفت في مكان مفتوح في يوم مشمس فإنك تشعر بالسخونة.

انتقال حرارة الشمس إلى الأرض دون الحاجة إلى وسط مادي تنتقل خلاله .

تصل حرارة المدفأة إلينا عن طريق الحمل والإشعاع



كل المصادر الضوئية تنبعث منها الحرارة بالإشعاع والحمل ماعدا الشمس بالإشعاع فقط



### المصادر التي تنتج الطاقة الحرارية







## تطبيقات تكنولوجيا تعتمد على تحويل الطاقة الشمسية

تطبيقات تحول فيها الطاقة الشمسية لطاقة حرارية	تطبيقات تحول فيها الطاقة الشمسية إلى طاقة كهربائية
السخان الشمسي - المدفأة الشمسية - المطهي الشمسي - الفرن الشمسي	<b>الخلايا الشمسية</b>



## تمارين على الدرس الثالث

### ١- اختر الاجابة الصحيحة

١- تتحول الطاقة الميكانيكية إلى طاقة حرارية بواسطة :

- المولد الكهربى - السخان الشمسى - احتكاك الأجسام المتحركة ببعضها

٢- انتقال الحرارة بالإشعاع يتم خلال :

- السوائل فقط - الغازات فقط - الأوساط المادية وغير المادية

٣- فى السخانات الشمسية تتحول الطاقة الشمسية إلى طاقة :

- حرارية - كهربية - صوتية

٤- الشمس .....

- مورد طاقة غير دائم - مورد طاقة دائم للبيئة - مورد طاقة ملوث

٥- عند رج عملات معدنية داخل اناء مغلق فإن درجة حرارة العملات :

- ترتفع - تنخفض - لا تتغير

٦- احتكاك الأجسام ببعضها يولد طاقة :

- كهربية - حرارية - حركية

٧- تنتقل الحرارة من نقطة إلى أخرى خلال اناء من الألومنيوم عن طريق :

- الحمل فقط - التوصيل والإشعاع - التوصيل فقط



٨- عندما يسخن الهواء فإن :

- كثافته تقل ويهبط إلى اسفل
- كثافته تقل ويرتفع إلى أعلى
- كثافته تزداد ويهبط إلى اسفل

٩- لا تنتقل الحرارة فى .....عن طريق الحمل :

- الماء
- الهواء
- الألومنيوم

١٠- يثبت الفريزر فى أعلى الثلجة لأن الهواء البارد :

- يرتفع لأعلى ليحل محله هواء دافئ
- يهبط لأسفل ليحل محله هواء دافئ
- يمنع انتقال الحرارة داخل الثلجة

١١- عند الوقوف أمام مصباح كهربى مضئ تنتقل الحرارة إلينا عن طريق :

- الإشعاع فقط
- الحمل فقط
- بالإشعاع والحمل

١٢- تنتقل الحرارة فى الفراغ عن طريق :

- التوصيل
- الإشعاع
- التوصيل والإشعاع

١٣- الأجهزة التالية تحول الطاقة الشمسية إلى طاقة حرارية ماعدا :

- الخلية الشمسية
- السخان الشمسى
- المدفأة الشمسية

١٤- مصدر الطاقة الدائم هو :

- الرياح
- الشمس
- الفحم والبتترول

١٥- أى من التطبيقات التكنولوجية الآتية يعتمد على مصدر طاقة متجدد وغير ملوث للبيئة :

- مدفأة الفحم
- السخان الشمسى
- الموقد الكهربى

## ٢- ضع علامة صح او خطأ :

- ١- عند احتكاك عود الثاب بجسم خشن تتولد طاقة ميكانيكية (.....)
- ٢- تتناسب درجة حرارة الجسم تناسباً عكسياً مع طاقة حركته (.....)
- ٣- يتوقف انتقال الحرارة من جسم لآخر على وجود فرق في درجة الحرارة بينهما (.....)
- ٤- تنتقل الحرارة خلال الأجسام الصلبة من طرف لآخر بالإشعاع (.....)
- ٥- تنتقل الحرارة خلال المواد الصلبة والسائلة بالحمل (.....)
- ٦- انتقال الحرارة بالإشعاع يتم خلال الأوساط المادية والفراغ (.....)
- ٧- عند تبريد الهواء تقل كثافته فيهبط إلى أسفل (.....)
- ٨- البترول من مصادر الطاقة النظيفة المتجددة (.....)
- ٩- تنتقل الحرارة عبر الأجسام المعدنية بالحمل (.....)
- ١٠- تزداد درجة حرارة الأجسام بزيادة طاقة وضعها (.....)

## ٣- اكمل :

- ١- تتحول الطاقة..... إلى طاقة..... بالاحتكاك .
- ٢- عملية..... بين اطار الدراجة والفرامل تتسبب في ..... درجة حرارة كل منهما.
- ٣- تزداد درجة حرارة الأجسام بزيادة ..... و.....
- ٤- تنتقل الحرارة من الجسم ..... في درجة الحرارة إلى الجسم ..... في درجة الحرارة.
- ٥- تنتقل الحرارة بثلاث طرق مختلفة هي ..... و..... و.....
- ٦- تنتقل الحرارة في الحديد عن طريق ..... بينما تنتقل في الماء عن طريق .....
- ٧- تعتمد فكرة عمل كل من ..... و..... على انتقال الحرارة عن طريق الحمل .
- ٨- من التطبيقات التكنولوجية التي تنتج طاقة حرارية ..... و..... و.....
- ٩- مدفأة الفحم من التطبيقات..... للبيئة بينما السخان الكهربى من التطبيقات..... للبيئة.
- ١٠- أثناء عملية البناء الضوئي تتحول الطاقة..... إلى طاقة.....



## ٤\_ علل :

١\_ ارتفاع درجة حرارة اطار الدراجة بعد استخدام الفرامل مباشرة .

٢\_ يسخن مسمار عند نزعها بقوة من لوح خشبي.

٣\_ عند تصادم جسمي معا ترتفع درجة حرارتهما.

٤\_ تزداد درجة حرارة الأجسام بزيادة سرعتها .

٥\_ تصنع اواني الطهي من النحاس او الألومنيوم.

٦\_ توضع المدفأة الكهربائية على ارضية الغرفة.

٧\_ يثبت الفريزر أعلى الثلاجة.

٨\_ تلتقل حرارة الشمس إلينا عن طريق الإشعاع.

٩\_ الطاقة الشمسية من أفضل أنواع الطاقات .

١٠\_ يفضل استخدام السخان الشمسي عن أي من السخان الكهربائي  
والسخان بالفاز .

٥\_ اذكر تحويلات الطاقة في كل من :

- احتكاك كفي اليدين (.....)
- السخان الشمسي (.....)
- السخان الكهربائي (.....)
- مدفأة الفحم (.....)

٦\_ ما المقصود بكل من :

- الحرارة .....
- درجة الحرارة.....
- التوصيل بالإشعاع .....

١- تنوع الحيوانات عن بعضها من حيث :



تختلف النباتات عن بعضها من حيث :



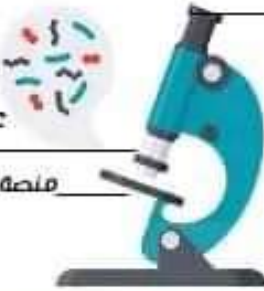


## التنوع في عالم الكائنات الدقيقة

عدسة عينية

عدسات شبيثة

منصة المجهر



كائنات حية مجهرية ، لا ترى بالعين المجردة وتنتشر في الهواء والماء والتربة.

الكائنات الدقيقة

اجمع أدوات كما في الشكلين : ضع قطرة من ماء بركة على الشريحة واضف إليها قطرة من محلول أزرق الميثيلين وضعها على منصة المجهر واستخدم العدسة الشيئية في فحص العينة.

فحص قطرة من ماء بركة راكد

ظهور العديد من الكائنات الحية الدقيقة وحيدة الخلية

نتيجة الفحص



شريحة زجاجية

قطرة من ماء بركة

## كائنات دقيقة وحيدة الخلية

شكل الكائن	سوط
اسمه	يوجلينا
طريقة الحركة	بالسوط

التنوع في عالم الكائنات الدقيقة

الكائنات الدقيقة هي كائنات حية مجهرية ، لا ترى بالعين المجردة وتنتشر في الهواء والماء والتربة.

الكائنات وحيدة الخلية

شكل الكائن	اسمه	طريقة الحركة
شبيهة بالكرة	اميبيا	بالزحف
شبيهة بالأسطوانة	براميسيوم	بالزحف
شبيهة بالسوط	يوجلينا	بالسوط

تصنيف الكائنات وحيدة الخلية

الكائنات وحيدة الخلية هي كائنات حية مجهرية ، لا ترى بالعين المجردة وتنتشر في الهواء والماء والتربة.

الكائنات وحيدة الخلية هي كائنات حية مجهرية ، لا ترى بالعين المجردة وتنتشر في الهواء والماء والتربة.

شكل الكائن	شبيهة بالكرة
اسمه	اميبيا
طريقة الحركة	بالزحف

حقيقة؟

لأنها كائنات وحيدة الخلية لا يمكن رؤيتها إلا بالمجهر (الميكروسكوب المركب)

علم (تصنيف الكائنات الحية) هو العلم المختص بدراسة الكائنات الحية وقد تم وضعه نظرا للتنوع الهائل في أنواع الكائنات الحية.

علم تصنيف الكائنات الحية :

أحد فروع علم الأحياء الذي يبحث في أوجه التشابه والاختلاف بين

الكائنات الحية، ووضع التشابه منها في مجموعات حسب خصائصها المشتركة لسهولة دراستها.



الحيوانات

خط تصنيف الكائنات الحية

النباتات

حسب :

حسب :

وجود الخلايا في النباتات

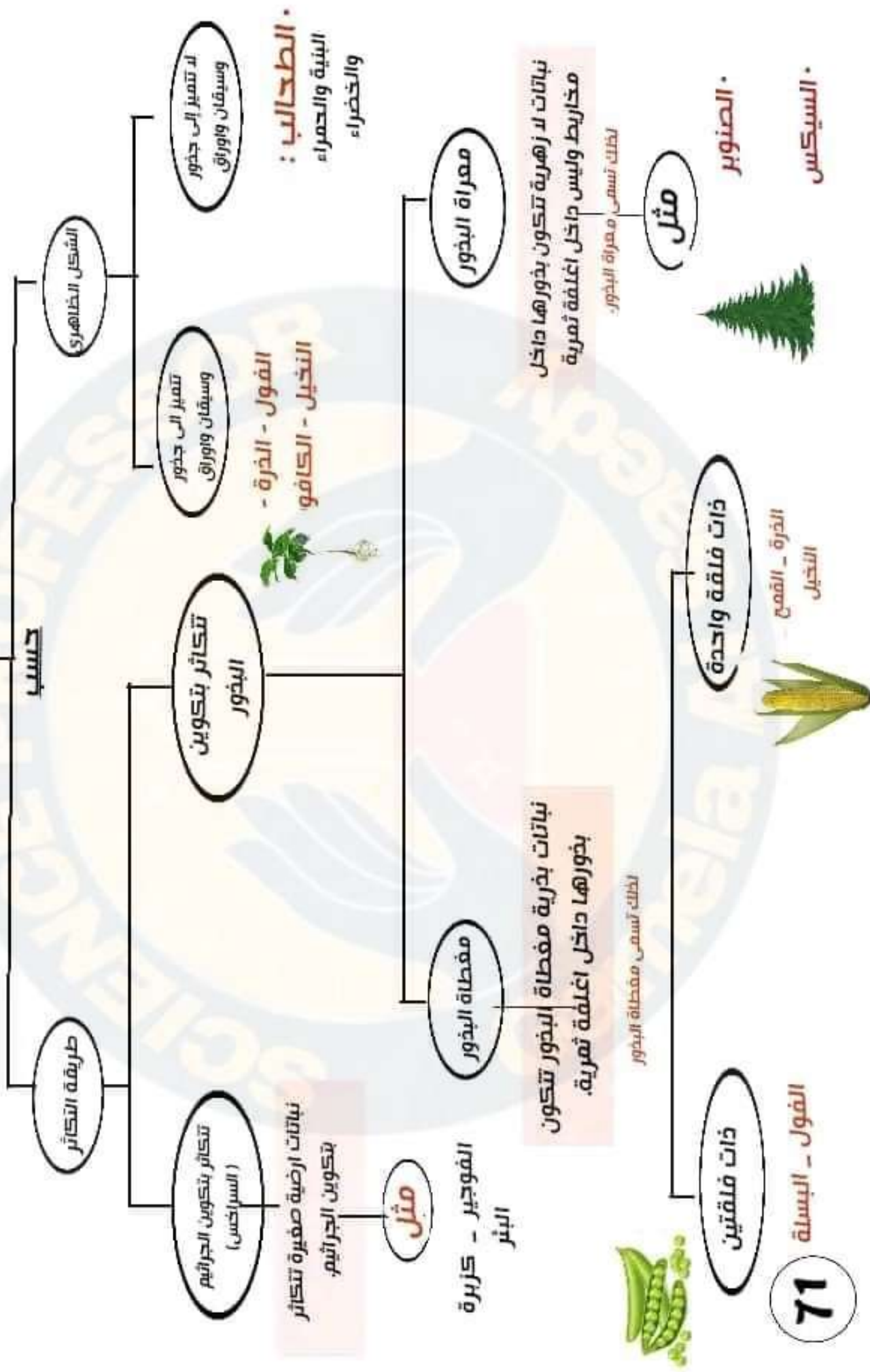
عدد الخلية المفصلة

طبيعة الجسم

طريقة التكاثر

الشكل الظاهري

# تصنيف النباتات





# تصنيف الحيوانات

حسب :



## ١- حسب طبيعة تدعيم جسمها



## ٢- تصنيف المفصليات حسب عدد الأرجل المفصليّة

المفصليات حيوانات لا مفارية تتميز بوجود أرجل مفصليّة. تنقسم إلى:

حشرات	عنكبوتيات	عديدة الأرجل
تتميز بوجود ٢ أزواج من المفصليات	تتميز بوجود ٤ أزواج من المفصليات	تتميز بوجود العديد من الأرجل المفصليّة
ذباب - جراد - بعوض - لعل - لعل - صرصور	العنكبوت - العقرب	٤٤ أم ذات الالف قدم

## تصنيف الثدييات حسب وجود الأسنان

عديمة  
الأسنان

ذات  
أسنان

الكسلان - المدرع

ذات قواطع حادة		ذات أنياب مدببة وخروس بها التواليت حادة	ذات أسنان أمامية ممتدة للخارج
ارنبيات	قوارض	تستخدم أليابها وخروسها لتمزيق الفريسة	حيوانات تمتد أسنانها للخارج
حيوانات تمتلك زوجين من القواطع في الفك العلوي وزوج واحد في الفك السفلي	حيوانات تمتلك زوجا واحدا من القواطع في كل فك	النمر الأسد الكلب	لتنتمكن من القبض على الفريسة
الارنب	السلجاف - اليربوع - الفأر		القنفذ

الإنسان ينتمي للوع واحد  
مهما اختلف أصله أو لونه أو موطنه



يمكن إنتاج نسل خصب من تزاوج  
أفراد أسبوية برجل أبيض.

## التصنيف الطبيعي للكائنات الحية

أنا العالم لينوس .. أنا الذي وضعت علم تصنيف الكائنات الحية الذي  
يسمى (التصنيف الطبيعي) واعتبرت أن **الوع** :  
هو الوحدة الأساسية لتصنيف الكائنات الحية.

مجموعة من الكائنات أكثر تشابها في صفاتها الظاهرية  
والتي يمكن أن تتزوج فيما بينها لتنتج أفرادا جديدة خصبة  
تكون قادرة على التكاثر وحفظ النوع.

النوع



لا يمكن

حدوث تزاوج بين القطط والارانب ؟  
لاختلف نوعهما

يمكن

تزاوج بين القطط فيما بينهما رغم اختلافهما؟  
لأنهما من نفس النوع

أنثى زونكي عقيمة



أنثى حمار بري



+

ذكر حمار وحشي



عند حدوث تزاوج بين نوعين مختلفين فإن الفرد الناتج يكون عقيما .



## تمارين على الدرس الأول

### ١- اختر الإجابة الصحيحة :

١- العقرب من :

الحشرات - العنكبوتيات - عديدة الأرجل

٢- من أمثلة النباتات التي تتكاثر بالجراثيم :

السنوبر - الفول - الفوجير

٣- من الحيوانات التي ليس لها دعامة بالجسم :

قليل البحر - الرواحف - الأسماك

٤- عدد أزواج أرجل العنكبوت :

ثلاثة - أربعة - أربعة وأربعين

٥- من أمثلة الكائنات التي لا ترى بالعين المجردة :

الأميبا - البراميسيوم - كلاهما

٦- من أمثلة النباتات التي لا يمكن تمييزه إلى جذر وسيقان وأوراق :

الذرة - الطحالب - الفول

٧- الفوجير وكزبرة البئر من أمثلة:

السراخس - الكائنات الدقيقة - الطحالب

٨- كل مما يلي من النباتات الزهرية ماعدا :

النخيل - الذرة - الفوجير

٩- نبات ..... من النباتات معراة البذور :

الفول - السيكرس - البسلة

١٠- الزواحف من الحيوانات :

ذات دعامة داخلية - الرخوة - ذات دعامة خارجية

١١- من الحيوانات ذات الدعامة الخارجية :

الديدان - الاسماك - المحار

١٢- تعتبر المفصليات من :

المفصليات - اللافقاريات - الرخويات

١٣- من المفصليات التي لها ستة أرجل :

الدبابه - العقرب - العنكبوت

١٤- تمتلك النحلة ..... أرجل مفصلية :

ستة - أربعة - ثلاثة

١٥- النمل والعنكبوت وذات الالف قدم من :

السراخس - المفصليات - الثدييات

٢- اكمل :

١- من الثدييات عديمة الاسنان ..... و.....

٢- يمكن تصنيف المفصليات حسب عدد الأرجل إلى ..... و..... و.....

٣- بعض النباتات لها اوراق كبيرة الحجم مثل ..... وبعضها لها اوراق صغيرة الحجم مثل .....

٤- من المبادئ المستخدمة فى تصنيف النباتات ..... و.....



٥\_ الوحدة الأساسية لتصنيف الكائنات الحية هي .....

٦\_ من الحيوانات التي تعيش في البيئة المائية.....بينما من الحيوانات التي تعيش على اليابسة.....

٧\_ عدد فصوص قطرة من ماء بركة بالميكروسكوب , ترى كائنات دقيقة مثل .....و.....و.....

٨\_ تتكاثر السراخس بتكوين .....بينما يتكاثر نبات الصنوبر بتكوين.....

٩\_ وضع العالم .....نظام التصنيف الطبيعي واعتبر.....وحدة بناء لهذا التصنيف .

١٠\_ يتساوى الأرب واليربوع في عدد القواطع في الفك .....بينما يمتلك الأرب عدد أكبر من القواطع في الفك.....

### ٣\_ بم تفسر

١\_ يعتبر البراميسيوم من الكائنات الدقيقة؟

.....

٢\_ يمكن التمييز بين نبات الموز ونبات الملوخية من حيث الأوراق.

.....

٣\_ يعتبر الصنوبر من النباتات معراة البذور .

.....

٤\_ يعتبر قنديل البحر من النباتات الرخوة .

.....

٥\_ تعتبر السلحفاة من الفقاريات .

.....

٦\_ لا يعتبر العنكبوت من الفقاريات رغم اتصال جسمه بأرجل مفصليّة.

.....

٧\_ الفار من القوارض بينما الأرنب من اليربيات .

.....

٨\_ لا يمكن حدوث تزاوج بين القطط والارانب .

.....

٩\_ لا يمكن إنتاج أفراد خصبّة عند تزاوج ذكر حمار وحشي وأنثى حمار برى .

.....

١٠\_ تمتد أسنان القنفذ للخارج.

.....

## ٤- قارن بين :

١- النباتات معراة البذور والنباتات مغطاة البذور.

٢- الحشرات والعنكبوتيات.

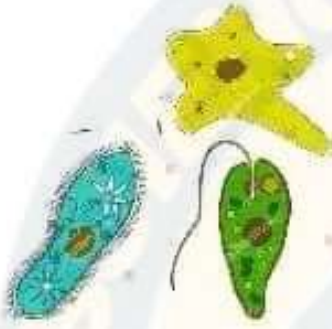
٣- الشفد والأسد (شكل اللسان)

٤- القوارض والارنبيات.

## ٥- انظر الشكل ثم اجب :

١- ما اسم كل كائن من هذه الكائنات؟ وما العضو المسئول عن حركة كل منهم؟

٢- ما أوجه التشابه والاختلاف فيما بينهم؟



٣- صنف هذا الحيوان .

٤- ما عدد القواطع في كل فك في هذا الحيوان؟

٥- ما وجه التشابه والاختلاف بينه وبين الأرنب؟



٦- اذكر كائن آخر ينتمي لفصيلة الشكل بالصورة .



# التكيف وتنوع الكائنات الحية

الدرس  
الثالث

تعريفه	اسبابه	أنواعه
تطور في سلوك الكائن الحي أو تركيب جسمه أو الوظائف الحيوية لأعضائه ليصبح أكثر ملائمة مع ظروف البيئة التي يعيش فيها.	١- تأمين الحصول على غذاء ٢- الهروب من الأعداء ملاءمة ظروف البيئة	تركيبى وظيفى سلوكى
	١- تأمين الحصول على غذاء ٢- الهروب من الأعداء ملاءمة ظروف البيئة	تركيبى وظيفى سلوكى
	١- تأمين الحصول على غذاء ٢- الهروب من الأعداء ملاءمة ظروف البيئة	تركيبى وظيفى سلوكى

## طرق التكيف مع ظروف البيئة



# ١- التكيف وتنوع الحركة فى الثدييات

العوام	الطيران	العدو (الجري)	التسلق
الحيوت وكلب البحر والدولفين	الخفاش	الحصان	القرود
تحوّرت الأطراف الامامية لمجاديف <b>ليه</b> لتساعدّها على العوم.	تحوّرت الأطراف الامامية لأجنحة <b>ليه</b> لتساعدّه على الطيران	تحوّرت الأطراف الامامية إلى أرجل <b>ليه</b> لتساعدّه على الجرى	تحوّرت الأطراف الامامية إلى أذرع <b>ليه</b> لتساعدّها على التسلق والقبض على الأشياء.
			

## تكيف تركيبى

على الرغم من أن أطراف الثدييات تتركب من نفس العظام فإن هذه الأطراف قد تحوّرت إلى أشكال مختلفة ؟ لتتلاءم مع طريقة حركتها وظروف البيئة السائدة.





## التكيف وتنوع الغذاء فى الطيور

ثانيا

• تتحول أشكال المناشير والارجل فى الطيور (ليه) لتتناسب مع نوع الغذاء وظروف البيئة المحيطة.

الطيور التى تتغذى على الطحالب والاسماك		الطيور التى تتغذى على الديدان والقواقع فى المياه الضحلة		الطيور الباردة (أكلة اللحوم)	
ارجلها	مناشيرها	ارجلها	مناشيرها	ارجلها	مناشيرها
مكيفة لديه الاصابع لتساعدتها على الغوص فى الماء	عريضة - مسبلة من الاجناب لترشيح الطعام من الماء	طويلة - رفيعة - تنتهى بأصابع دقيقة لديه لتساعدتها على المشي فى المياه الضحلة	طويلة رفيعة لديه لتساعدتها على التقاط الديدان والقواقع فى المياه الضحلة	لها اربع صواعب تنتهى تنتهى بمخالب حادة قوية تلتصق امامية واصبع خلفى قابل للارتداد لديه ليحكام القبض على الفريسة.	حادة - قوية - معقوفة لديه لتمزيق لحم الفريسة
زى مين؟		زى مين؟		زى مين؟	
البط - الوز		ابو قردان - الهمد		الصقر - النسر	
					

## تكيف تركيبى



بعض النباتات لا تستطيع جذورها امتصاص المواد النيتروجينية من التربة اللازمة لتكوين المواد البروتينية لذلك تحولت أجزاء من هذه النباتات

التكيف فى النباتات المفترسة (أكلة الحشرات)

التعريف	نباتات خضراء ذاتية التغذية لا تستطيع امتصاص المواد النيتروجينية اللازمة لبناء البروتينات من التربة فتحصل عليها من أجسام الحشرات.
امثلة	الدايونيا - الحروسيرا - حامول الماء

• النباتات المفترسة ذاتية التغذية (ليه)

لأنها تصنع غذاءها (المواد الكربوهيدراتية) بنفسها عن طريق القيام بعملية البناء الضوئي.

# التكيف وبيئة المعيشة

(البيات الشتوي - الخمول الصيفي - هجرة الطيور - المماتنة)

التعريف	لجوء بعض الحيوانات إلى السكون والتوقف عن معظم أنشطتها الحيوية لتفادي الانخفاض الشديد في درجة الحرارة في فصل الصيف.	لجوء بعض الحيوانات إلى السكون والتوقف عن معظم أنشطتها الحيوية لتفادي الارتفاع الشديد في درجة الحرارة وتقص المياه في فصل الصيف.	انتقال الطيور من المناطق الباردة إلى أماكن أكثر دفئاً وإضاءة بهدف إتمام عملية التكاثر.
نوع التكيف	سلو		
أمثلة	<ul style="list-style-type: none"> <li>بعض الزواحف (السحفاة)</li> <li>بعض البرمائيات (الضفادع)</li> <li>بعض الحشرات - الدب القطبي</li> </ul> <p>تختبر بعض الحيوانات كالسحفاة في جحور شتوية لتتغلب على الانخفاض الشديد في درجة الحرارة.</p> <p><b>ليه</b></p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>بعض الحشرات - القواقع</li> <li>الصحراوي - اليربوع (حيوان قارض)</li> </ul> <p>يلجأ اليربوع للسجون والتوقف عن معظم نشاطه صيفاً لتتغلب على الانخفاض في درجة الحرارة وتقص المياه</p> <p><b>ليه</b></p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>طائر السمان</li> </ul> <p>عندما يأتي الربيع تعود الطيور المهاجرة إلى موطنها الأصلي.</p> 

## المماتنة

قدرة بعض الكائنات الحية على محاكاة الظروف البيئية السائدة بغرض التخفي من الأعداء أو ليقصص الفرائس في الأنواع المفترسة.

أمثلة	<ul style="list-style-type: none"> <li>الحشرة الورمية</li> </ul> <p>لونها وشكل جناحيها يشبهان أوراق النبات التي تنقف عليها</p> 	<ul style="list-style-type: none"> <li>حشرة العود</li> </ul> <p>تشبه أعصان النباتات الجافة التي تنقف عليها</p> 	<ul style="list-style-type: none"> <li>الحرباء</li> </ul> <p>تتلون بألوان البيئة السائدة</p> 
سبب التكيف	حتى يصعب اكتشافها بواسطة أعدائها فلا تصبح هدفاً لهم.		
نوع التكيف	تركيبي		
وظيفة	للتخفي من فرائسها من الحشرات التي تنفخ عليها.		

• وقفت حشرة العود على حائط أبيض .

لأصبحت هدفاً لأعداءها.

• انتقلت الحرباء من أرض رملية إلى أرض زراعية.

تتلون باللون الأخضر.



## تمارين على الدرس الثانى

### ١- اختر الإجابة الصحيحة :

- ١- ينتهى قدم الجمل ب.....ليتمكن من المشى على الرمال :  
 مخالف قوية - حافر قوى - خف مفلطح
- ٢- نشاط النحل نهاراً والفران ليلاً من أمثلة التكيف :  
 الوظيفى - السلوكى - التركيبى
- ٣- تحور تراكيب القدم فى كل من الجمل والحصان يعتبر تكيف :  
 الوظيفى - السلوكى - التركيبى
- ٤- افراز النحل للعسل يعتبر مثالا للتكيف :  
 الوظيفى - السلوكى - التركيبى
- ٥- يعتبر الخفاش من ..... التى تطير :  
 الطيور - الثدييات - الزواحف
- ٦- يتشابه منقار .....مع منقار الهدهد من حيث الشكل :  
 ابو قردان - البط - الوز
- ٧- النباتات .....لا تستطيع جذورها امتصاص المواد البيروجينية من التربة :  
 معراة البذور - البقولية - آكلة الحشرات
- ٨- من الحيوانات العارضة التى تلجأ للخمول الصيفى :  
 الفأر - اليربوع - الضفدعة
- ٩- حشرة العود تشبه .....النباتات الجافة التى تقف عليها :  
 أغصان - جذور - اوراق
- ١٠- لجوء اليربوع إلى الاختباء فى جحور صيفا. من أمثلة التكيف :  
 الوظيفى - السلوكى - التركيبى

## ٢\_ اكمل :

- ١\_ من النباتات آكلة الحشرات .....و.....و.....
- ٢\_ الصقور لها مناقير .....لتتمكن من تمزيق لحم الفريسة , والبط له مناقير.....لتساعده على ترشيح الطعام من الماء.
- ٣\_ تنتهى قدم الحصان ب.....يساعده على الجرى على التربة الصخرية , بينما تنتهى قدم الجمل ب.....لتمكنه من السير على الرمال .
- ٤\_ تتحور الأطراف الامامية فى الحوت إلى.....لأداء وظيفة .....وتتحور فى الخفاش إلى.....لأداء وظيفة .....
- ٥\_ هجرة الطيور تعتبر تكيف.....بينما افراز العرق فى الإنسان يعتبر تكيف.....
- ٦\_ من أسباب التكيف فى الحيوان.....و.....
- ٧\_ فى فصل الشتاء تهاجر الطيور إلى أماكن أكثر.....و.....لإتمام عملية .....
- ٨\_ من أمثلة الكائنات الحية التى تقوم بالبيات الشتوى .....بينما.....من أمثلة الكائنات الحية التى تقوم بالخمول الصيفى.
- ٩\_ من أمثلة الحشرات التى تتكيف بالمعاماتنة.....و.....
- ١٠\_ الحشرة.....تشبه اوراق النبات بينما حشرة .....تشبه أغصان النباتات الجافة.

## ٣\_ بم تفسر :

- ١\_ بعض الطيور لها مناقير طويلة رفيعة وأرجلها طويلة تنتهى بأصابع دقيقة .
- ٢\_ تلجأ بعض النباتات إلى افتراس الحشرات.
- ٣\_ تلجأ بعض الحيوانات إلى البيات الشتوى.
- ٤\_ بعض انواع الطيور تهاجر من موائلها خلال فصل الشتاء.
- ٥\_ يطلق على الجمل سفينة الصحراء .



٦- التكيف فى الحرباء تكيف وظيفى.

٧- مناقير الطيور البارحة حادة قوية معروفة.

٨- تتمكن الطيور الجارحة من أحكام القبض على الفريسة.

٩- تحور الأطراف الامامية فى الحيتان لمجاديف .

١٠- يصعب اكتشاف حشرة العود .

٤- اذكر أهمية واحدة لكل من :

١- الأجنحة فى الخفاش (.....)

٢- الإصبع الخلفى القابل للإنشاء فى رجل الصقر(.....)

٣- الأجزاء المتحورة فى نبات حامول الماء(.....)

٥- استخرج الكلمة الشاذة :

١- تكيف وظيفى / تكيف غذائي / تكيف سلوكى

٢- الحيتان / كلب البحر / الخفاش

٣- اليربوع / بعض الزواحف / الضفادع

٤- البيات الشتوى / الخمول الصيفى / الإقراض

٥- الابلوديا / الدايونيا / حامول الماء

٦- قارن بين :

١- الحيتان والخفافيش ( من حيث : تحور الأطراف الامامية)

٢- الحشرة الورقية وحشرة العود( من حيث : مظهر التكيف )

٣- البيات الشتوى والخمول الصيفى .

## انظر الصور ثم تجب :



- ١- ما نوع الغذاء الذي يناسب كل  
مفقر ؟  
٢- ما الشكل المتوقع لأرجل هذه  
المناقير ؟



- ٣- ما نوع التكيف في الصورة  
التاليه ؟



- ٤- كيف تحولت قدم الحيوان في الصورة ؟



- ٥- ما اسم الحيوان في الصورة ؟ وكيف يتفادى  
الارتفاع الشديد في درجة الحرارة ؟

انتهى المنهج